دلائل جودة مياه الشرب

الجزء الثالث

مراقبة جودة إمدادات مياه الشرب في المجتمعات الصغيرة



دلائـــل جودة مياه الشــرب

الجزء الثالث مراقبة جودة إمدادات مياه الشرب في المجتمعات الصغيرة

GUIDELINES FOR DRINKING-WATER QUALITY

Volume 3
Drinking-water Quality Control in Small-community Supplies

صدرت الطبعة العربية عن المكتب الإقليمي لشرق البحر المتوسط، الاسكندية ، ١٩٨٨.



صدرت الطبعة الأصلية عن المقر الرئيسي لمنظمة الصحة العالمية ، جنيف ، ١٩٨٥.

ISBN 92-9021-029-X

منظمة الصحة العالمية ١٩٨٨

تتمتع منشورات منظمة الصحة العالمية بحقوق الطبع المنصوص عليها في البروتوكول رقم ٢ من الاتفاق

العالمي لحقوق الطبع . ولاعادة طبع أو ترجمة منشورات المكتب الإقليمي لشرق البحر المتوسط ، جزئيا أو كليا ، ينبغي التقدم بطلب إلى المكتب الإقليمي ، الإسكندرية ، مصر ، وهو يرحب بمثل هذه الطلبات . إن التسميات المستخدمة ، وطريقة عرض المواد الواردة في هذا الكتاب لا تعبر إطلاقا عن رأي الأمانة المامة انظامة الم حق المائمة في ما يتعالى المنات المستخدمة ، وطريقة عرض المواد الواردة في هذا الكتاب لا تعبر إطلاقا عن رأي الأمانة المائمة في التعلق عن رأي الأمانة أم

إن التسميات المستخدمة ، وطريقة عرض المواد الواردة في هذا الكتاب لا تعبر إطلاقا عن راي الامانة العامة لمنظمة الصحة العالمية فيما يتعلق بالوضع القانوني لأي بلد أو إقليم أو مدينة أو منطقة أو لسلطاتها أو بشأن تحديد حدودها أو تخومها .

كما أن ذكر شركات أو منتجات تجارية معينة لا يعني أنها معتمدة أو موصى بها من قبل منظمة الصحة العالمية ، تفضيلاً لها على سواها بما يماثلها ولم يرد ذكره . وفيما عدا الخطأ والسهو تمبّز أسماء المنتجات المسجلة الملكية بوضع خط تحتها .

طبع في الإسكندرية

المحستوى

الصفحة	
9	قائمة الجداول
j	فهيد
1	١ ــ جودة المياه
1	١ ــ ١ تطبيق القيم الدليلة
7	١ ـــ ٢ الجوانب الحيوية المجهرية
ξ	١ ــ ٣ الجوانب البيولوجية
ξ	١ ــ ٣ ــ ١ الأوالى
1 t	١ ـ ٣ ـ ٢ الديدان
o	١ ــ ٤ الجوانب الكيميائية والفيزيائية
•	١ ــ ٤ ــ ١ العكــر
٦	١ ــ ٤ ــ ٢ اللــون
٦	١ ــ ٤ ــ ٣ الطعم والراثحة
γ	١ ـــ التخطيط لتحري ومراقبة جودة المياه
Υ	٢ ـــ ١ الاطـــار التنظيمي
<i>\\\</i>	٢ ـــ ٢ تقدير الحالة الراهنة
	٢ ــ ٣ التفتيش الصحي واعتيان المياه
	٢ ـــ ٤ تجهيز واستخدام المعلومات
١٤	٢ ــ ٤ ــ ١ نتائج فحص المياه
W	٢ ــ ٤ ــ ٢ نتائج التفتيش الصحي
W	٢ _ ٤ _ ٣ تحد: المعلومات الشاملة

الصفحة

19	٣ ــ التفتيش الصحبي
	٣ ـــ ١ التنظيم ٣ ـــ ٢ المنهجية
44	٤ _ جمع عينات المياه
44	٤ _ ١ المتطلبات الأساسية
	٤ ـــ ٢ انتقاء نقطة الاعتيان
27	٤ _ ٣ المعدات
۲٧	٤ ــ ٣ ــ ١ إجراءات تعقيم زجاجات العينات
۲۸	٤ ـــ ٣ ـــ ٢ تغليف زجاجات العينات المعدّة للنقل
۲۸	٤ _ ٤ إرسال العينات
۳۱	 التحليل الجراثيمي
۳۱	 التحليل الجراثيمي ۱ اختيار الجراثيم المشعرة ۲ طرائق التحليل
T1	٥ ـــ ١ اختيار الجراثيم المشعرة
T1 T2 T2	 اختيار الجراثيم المشعرة ۲ طرائق التحليل ۲ — ۲ طريقة الأنابيب المتعددة
T1 T2 T2 T0	 اختیار الجراثیم المشعرة ۲ طرائق التحلیل
T1 T2 T2 T0	 ٥ ـــ ١ اختيار الجراثيم المشعرة ٥ ـــ ٢ طرائق التحليل ٥ ـــ ٢ ـــ ١ طريقة الأنابيب المتعددة ٥ ـــ ٢ ـــ ٢ طريقة الترشيح الغشائي
T1 T2 T2 T0 TV	 ٥ — ١ اختيار الجراثيم المشعرة ٥ — ٢ طرائق التحليل ٥ — ٢ — ١ طريقة الأنابيب المتعددة ٥ — ٢ — ٢ طريقة الترشيح الغشائي ٥ — ٣ انتقاء الطريقة

٤١	٧ ـــ التدابير الاصلاحية والوقائية
٤١	٧ _ ١ التدابير الاصلاحية
	٧ _ ٢ التدايير الوقائية
	٧ ــ ٣ مكافحة الأخطار البيولوجية
50	٧ ــ ٣ ــ ١ الحيوانات الأوالي
- ٤٦	٧ ــ ٣ ــ ٢ دودة غينيا
٤٧	٨ ـــ تثقيف وإشراك المجتمع
٤٧	٨ ــ ١ إشراك المجتمع
٥,	٨ ــ ٢ تدريب المتطوعين من المجتمعات الريفية
	٨ ـــ ٣ التثقيف الصحي للمجتمع
٥٣	الملحق ١ ـــ الكتاب والمراجعون
۲٥	الملحق ٢ ـــ التفتيش الصحي
۸۱	الملحق ٣ ـــ جمع عينات المياه للفحص للأحياء المجهرية
٨٩	الملحق ٤ ـــ الاختبارات الميدانية للتحليل الجرثومي
99	الملحق ٥ ـــ طريقة الانابيب المتعددة
۱۲۰	الملحق ٦ ـــ طريقة الترشيح الغشائي
۱۳،	الملحق ٧ ـــ تعيين كمية الكلور الحر المتبقي
121	المراجع

قائمة الجداول

الصفحة

٣	الجدول ١ ـــ القيم الدليلة للنوعية الجرثومية
1.	الجدول ٢ ـــ موجز الانشطة الأساسية لمستوبي التحري الاولي والمتقدم
18	الجدول ٣ ــ التواتر المقترح لاجراء التفتيش الصحي على امدادات المياه
10	الجدول ٤ ـــ التواتر المقترح لاعتيان وتحليل امدادات المياه
٤٢	الجدول ٥ _ التداير الاصلاحية والوقائية لحماية امدادات المياه

تمهيد

ان الهدف من اصدار «دلائل جودة مياه الشرب» هو ان تحل محل «المعايير الأوروبية لمياه الشرب» (أ) و «المعايير الدولية لمياه الشرب» (ب) الصادرة عامي ١٩٧٠ و ١٩٧١ على التوالي. ويحتوي الجزء الأول من الدلائل على قيم دليلة guideline values مختلف مقومات constituents مياه الشرب، بينا يحتوي الجزء الثاني على دراسات عن المعايير التي أعدت لكل مادة أو ملوّث وبنيت عليها القيم الدليلة.

أما هذا الجزء فيتناول بصفة محددة إمدادات مياه الشرب في المجتمعات الصغيرة ، وخاصة ما كان منها في مناطق ريفية ، مع التوكيد بصفة رئيسية على النوعية الحيوية المجهوبة microbiological quality للشادات. وهو يتضمن أيضاً معلومات بشأن إجراء التفتيش الصحي ، وجمع عينات المياه ، وطرق بسيطة للتحليل الجرثومي ، وطرق تعيين نسبة الكلور المتبقي المناسبة للاستعمال في المناطق الريفية ، والتي تأخذ في الاعتبار الصعوبات التي يُحتمل مواجهتها في الميدان. كما أنها تشمل التدابير الاصلاحية والوقائية اللازمة للحفاظ على جودة المياه. والمشاركة المجتمعية الضرورية لمكافحة الأمراض المعوية المنقولة بالماء. ومن الجلي أن الظروف تختلف من بلد إلى بلد نتيجة تباين الأحوال الاقتصادية والجغرافية والثقافية والاجتماعية ، ولكن يمكن تكييف الطرق المذكورة هنا تبعا لذلك. وتشمل الدلائل أيضاً قيماً دليلة منتقاة لجودة مياه الشرب ، مَثلها مثل القيم الدليلة الواردة في الجزء الأول ، ليست في حد ذاتها معاير معينة بل ينبغي أخذها بعناية في الاعتبار في سياق الوضع الوطني أو المحلي عند وضع المعايير أو الأنظمة التي تستهدف حماية امدادات مياه الشرب. وينبغي أن يكون عند وضع المعاير أو الأنظمة التي تستهدف حماية امدادات مياه الشرب. وينبغي أن يكون الحدف على المدى البعيد تحقيق هذه القيم الدليلة.

ويرجى أن تعم فائدة هذا الكتاب على كافة المعنيين بجودة مياه الشرب في المناطق الريفية بالبلدان النامية ، على أن لا يقتصر ذلك فقط على موظفي المختبرات ، والعاملين الميدانيين في برامج التحري ، والمشتغلين بإجراء التدابير الاصلاحية لتأمين جودة مياه الشرب ، بل يشمل

European standards for drinking-water, 2nd ed. Geneva, World Health Organization, 1970. (1)
International standards for drinking-water, 3rd ed. Geneva, World Health Organization, 1971. (2)

أيضاً الإداريين والموظفين الآخرين المسؤولين عن إعداد أو تحسين البرامج الوطنية لمراقبة جودة مياه الشرب. ويؤمل أن يسهم هذا الكتاب أيضاً في تحقيق الأهداف الوطنية المُعدَّة بموجب العقد الدولي لمياه الشرب والإصحاح.

بدىء إعداد هذا الجزء في اجتماع أقاليمى حول تحري جودة إمدادات مياه الشرب في المجتمعات الريفية ، عقد في بانكوك ما بين ٢٩ تشرين الثاني/ نوفمبر و ٣ كانون الاول/ ديسمبر ١٩٨٢ ، عندما تم الاتفاق على مخطط تمهيدي مفصل. والنص النهائي هو تمرة أعمال عدد من المسهمين والمراجعين المذكورة أسماؤهم في الملحق ١ ؛ وهم يستحقون أعظم التقدير على مساعدتهم القيمة. كما يُسدى الشكر إلى الوكالة الدانمركية للتنمية الدولية وبرنامج الأم المتحدة للبيئة لتوفيرهما الدعم المالى اللازم.

١ ـ جودة المياه

١ ـ ١ تطبيق القم الدليلة

القيم الدليلة لجودة مياه الشرب مبينة في الجزء الأول من «دلائل جودة مياه الشرب» الذي توضح فيه أيضا كيفية تفسير هذه القيم أنا. وتمثل القيمة الدليلة مستوى (تركيزاً أو رقماً) لمقوم يكفل وجود ماء مستطاب لا ينتج عنه أي خطر ملحوظ على صحة المستهلك. كما أن جودة المياه التي تحددها القيم الدليلة هي على نحو يجعلها مناسبة للاستهلاك البشري ولكل الأغراض المنزلية المعتادة بما في ذلك التصحح الشخصي personal hygiene. فعند تجاوز القيمة الدليلة يجب معرفة السبب ليتسنى اتخاذ التدابير التصحيحية اللازمة. وتتوقف كمية ومدى تجاوز القيمة الدليلة ، دون التأثير على الصحة العمومية ، على المادة المعنية أو الخصائص ذات الصلة .

وعند استحداث معايير وطنية لمياه الشرب مبنية على هذه الدلائل ، يصبح من الضروري مراعاة تشكيلة من الظروف المحلية الجغرافية ، والاجتماعية الاقتصادية ، والغذائية ، والصناعية . وربما يؤدي ذلك إلى صياغة معايير وطنية تختلف كثيراً عن القيم الدليلة. وفي حالة امدادات المياه في المجتمعات الصغيرة ، وخاصة في البلدان النامية ، يتحتم أن يكون عدد المَعالم المياه وعلى parameters المستخدمة في تقدير وقياس جودة المياه المعتمد الأمال العام محدوداً. وعلى نحو مماثل ، كثيراً ما تعتبر القيم الدليلة المبينة أهدافاً طويلة الأمد أكثر منها معايير صارمة ينبغي الالتزام بها في جميع الأوقات وفي كافة مرافق تزويد المياه.

ومع أن السلطات الصحية الوطنية أو الإقليمية هي التي ستختار معالمها وتضع معايرها الخاصة ، إلا أن هذه الدلائل تتطلب أن تشمل المعالم والمعايير المنتقاة أهم النواحي الجوهرية لجودة مياه الشرب. وإذا ما تذكرنا أن التوكيد ينصب أولًا وقبل كل شيء على سلامة إمدادات مياه الشرب من الأحياء المجهرية ، فإن عدداً محدوداً جداً من المعالم الفيزيائية الكيميائية يُعتبر هاماً بصفة عامة في تزويد المجتمعات الصغيرة بالمياه. وحيثا يجري التطهير بالكلور ، يعتبر مستوى الكلور المتبقي residual chlorine level المَعْلَم الأكثر ملاءمة ومدلولًا بين المعالم التي يتعبن رصدها.

 ⁽أ) دلائل جودة مياه الشرب، الجزء الأول، التوصيات. المكتب الإقليمي لمنظمة الصحة العالمية، الاسكتارية، ١٩٨٧،

إن أي تغير غير موسمي أو فجائي في مستوى الكلور المتبقى قد يكشف عن تلوث حاد لمصدر المياه ، بالإضافة إلى وجود مستويات مرتفعة من المواد الملوَّئة. وفي تلك الحالة ينبغي إجراء التفتيش الصحي والتحليل الحيوي المجهري أو الفيزيائي أو الكيميائي الفوري كخطوات أولية نحو تحديد التدابير الاصلاحية الضرورية المذكورة في الفصل السابع.

١ ــ ٢ الجوانب الحيوية المجهرية

إن الوضع الأمثل هو أن لا يحتوي ماء الشرب على أية أحياء مجهرية يعرف عنا أنها مُمْرضة. كما يجب أن يكون الماء خالياً من الجراثيم الدالة على التلوث بالفضلات. وضماناً لأن يكون ماء الشرب متفقا مع هذه الدلائل. فانه من المهم فحص عينات منه بانتظام لتحري مشعرات indicators التلوث بالبراز. والمشعر الجرثومي الرئيسي الذي يوصي به لهذا الغرض هو مجموعة القولونيات كلها. ورغم أنها كمجموعة ليست محصورة بالبراز ، فإنها توجد بلا استثناء بأعداد كبيرة في غائط الإنسان والحيوانات الأخرى من ذوات الدم الحار ، وبذا يمكن كشفها ولو كانت مخففة جداً. وهكذا فإن كشف جراثيم قولونية غائطية (متحملة للحرارة) ولاسيما الإشريكية القولونية القولونية Escherichia coli يعتبر دليلًا قاطعاً على التلوث الغائطي.

ويتضمن الجزء الأول من الدلائل قيماً دليلة تكفل سلامة مياه الشرب من الناحية الجرثومية. ومع أن القيم المتعلقة بالمياه الموزعة بالأنابيب والإمدادات غير المنقولة بالأنابيب معدّة في الأصل للشبكات الكبيرة لتزويد المياه ، فهي تنطبق أيضاً على امدادات المجتمعات الصغيرة ولذلك نوردها في الجدول ١ . كما أن هنالك معلومات أساسية عن أهمية الجراثيم المشعرة indicator organisms وكيفية اختيارها ، وعن انتقاء الطرق التحليلية ، وكلها واردة في الفصل الخامس.

ولقد ثبت أن بالإمكان الحصول بواسطة الكَلُورة chlorination على ماء خال من الفيروسات من مصادر مياه ملوثة بالبراز عندما يكون تركيز الكلور الحر المتبقي ٥٠. ميليغرام/لتر على الأقل ، بعد حد أدنى من الاختلاط بالكلور مدته ٣٠ دقيقة ، على أن يكون الرقم الهيروجيني PH أقل من ٥٨، ودرجة العكر وحدة قياس كدر واحدة nephelometric turbidity unit (NTU) أو أقل. ويستحسن أيضاً الإبقاء على مستوى للكلور الحر المتبقي يتراوح بين ٢ر. و ٥ر. مغ/ل في شبكة التوزيع وذلك للاقلال من خطر التكاثر الجرثومي. إن كشف الكلور في نطاق هذا التركيز يعتبر دليلا على انعدام التلوث عقب المعالجة.

وينبغي إضافة مزيد من المادة المطهرة فوراً للتوصل الى مستوى للكلور الحر المتبقي بين

٢ر. - ٥ر. مغ/ل في جميع أجزاء شبكة التوزيع عندما تزيد كثافات القولونيات الإجمالية
 عن ٣ جراثيم لكل ١٠٠ ميليلتر (مل) في عينات متعاقبة أو عند كشف جرثومة قولونية غائطية أو أكثر في كل ١٠٠ مل.

ويعتبر الكلور مطهراً مهماً بسبب تيسره وانخفاض سعره بالإضافة إلى سهولة استخدامه في الماء ومراقبته وقياسه. ويحتوي الفصل السادس على الطرق والأساليب الأكثر شيوعاً في تحديد نسبة الكلور المتبقى.

الجدول ١ ــ القيم الدليلة للنوعية الجراثيمية (

ملاحظ_ات	القيمة الدليلة	الوحدة	الكاثن الحي
			أ ــ امدادات المياه المنقولة
und 14		_	أ ــ ١ الماء المعالج الداخل
العكر أقل من وحدة واحدة لقياس	صفر	العدد/٠٠٠ مل	القولونيات الغائطية
الكدر ؛ للتطهير بالكلور ، يفضل رقم			
هيدروجيني pH أقل من ٥ر٨ والكلور الحر	å a	العدد/١٠٠ مل	الجراثيم القولونية
المتبقي ٢ر _ ٥ر مغ/ل بعد اختلاط	حبحر	العدران الم	البعرائع العووفية
بالكلور لمدة ٣ دقيقة (على الأقل)			
		.اخل الى شبكة التوزيع	أ ـــ ٢ الماء غير المعالج الد
	صفر	العدد/١٠٠ مل	القولونيات الغائطية
في عينة أحيانية occasional وليس في	٣	العدد/١٠٠ مل	الجراثيم القولونية
عينات متعاقبة			
		_	أ ــ ٣ الماء في شبكة العرن
	صفر	العدد/١٠٠ مل	القولونيات الغائطية
في عينة أحيانية وليس في عينات متعاقبة	٣	العدد/١٠٠ مل	الجراثيم القولونية
			ب ـــ امدادات المياه غير
	صفر	العدد/١٠٠ مل	القولونيات الغائطية
ينبغي أن لا يتكرر حدوثه ؛ إذا كان	١.	العدد/١٠٠ مل	الجراثيم القولونية
الحدوث متواترا، وإذا لم يكن بالامكان			
ضمان الحماية الصحية للمياه فيجب			
البحث عن مصدر بديل إن أمكن .			

⁽أ) مقتبسة من «دلاكل جودة مياه الشرب» الجزء الأول ، التوصيات ، المكتب الاقليمي لمنظمة الصبحة العالمية ، ١٩٨٧ ، الصفحة ٢٨٠ .

١ ــ ٣ الجوانب البيولوجية

ليس من السهل تقديم دلائل للمخاطر البيولوجية تكون قابلة للتطبيق بوجه عام. ويصح هذا القول بصفة خاصة فيما يتعلق بالحيوانات الأوالي protozoa والديدان. كما أن تطبيق أية دلائل أو إجراءات مقترحة يجب أن يخضع لاعتبارات وبائية متعلقة بأمين على الأقل هما:

(١) وجود العديد من الطفيليات ذات التوزيع الجغرافي المعقد، مما قد لا يتطلب اتخاذ احتياطات بشأن ما يظهر منها محلياً ؛ و (٢) كون غالبية الطفيليات المحمولة بالماء تنتقل هي الأخرى بطرق أخرى مثل الأغذية والانتشار المباشر من البراز إلى الفم، مما يستدعي أخذ هذه الطق بالحسبان.

١ ــ ٣ ــ ١ الأوالى

تشمل انواع الحيوانات الأوالي protozoa ، التي تعرف بانتقالها للانسان عن طريق شرب الماء الملوث ، المتحولة الحالة للنسج Entamoeba histolytica (المسببة لداء الأميبات) ، وأنواع الجياردية Giardia ، ونادراً القربية القولونية Balantidium coli . ويمكن أن تدخل هذه الكائنات الحية إلى امدادات المياه عن طريق التلوث الخائطي البشري وأحيانا الحيواني.

ويبدو أن الجراثيم القولونية ليست مُشعراً (مؤشراً) جيداً للجياردية أو المتحولة الحالة للنسج في الماء المعالج لأن هذين النوعين من الأوالى يقاومان بشدة تأثير النطهير. أما في الماء غير المعالج فإن وجود الجراثيم المشعرة قد يوحي بوجود الأوالي المُمرضة. وبالنظر لعدم وجود مُشعر جيد لوجود أو انعدام الأوائل الممرضة ، ينبغي استعمال مصادر مياه الشرب غير المعرضة للتلوث الغائطي حيئا أمكن ذلك.

١ ــ ٣ ــ ٢ الديـدان

قد تنتقل الأطوار المُعدية للكثير من الديدان المستديرة roundworms والديدان المسطحة flatworms الطفيلية إلى الانسان عن طريق مياه الشرب. وقد تسبب العدوى يرقة ناضجة واحدة أو بيضة ملقحة . ومع ذلك فإن الانتقال عن طريق الماء غير مهم نسبياً باستثناء حالة التنينة المدينية Dracunculus medinensis (دودة غينيا) والبلهرسية البشرية ، وهي أساساً من أخطار المياه غير المنقولة بالأنابيب . ورغم وجود طرق لكشف هذه الطفيليات فهي لا تناسب إطلاقاً أعمال الرصد الروتيني .

وقد تسبب التنينة أمراضا وخيمة بين أهالي الريف، وهي تنتقل بواسطة جوادف copepods تعيش في الماء العذب مثل براغيث الماء cyclops التي تمثل الطور الوسيط

الإجباري. وتصل اليرقات إلى الجوادف عندما تنفجر نفطة blister بأحد أطراف الشخص المريض فتنجرف اليرقات في الآبار المكشوفة أو البرك. وهكذا تصيب الطفيليات الإنسان عند ابتلاع الجوادف. ولمعرفة ما إذا كان هناك أي احتمال للعدوى يمكن جمع الجوادف باستعمال شباك خاصة وفحصها مجهرياً لاكتشاف اليرقات الطفيلية . وينبغي أيضاً تحري مدى انتشار المرض في الإنسان. وهذه التدابير ليست مناسبة للاستعمال الروتيني.

١ ـ ٤ الجوانب الكيميائية والفيزيائية

على الرغم من أن الغالبية العظمى من مشاكل نوعية المياه في المناطق الريفية بالبلدان النامية متعلقة بتلوث جرثومي أو تلوث بيولوجي آخر ، فقد يحدث عدد كبير من المشاكل الخطيرة نتيجة تلوث كيميائي لمصادر المياه. وقد ينشأ مثل هذا التلوث عن بعض الصناعات مثل استخراج المعادن وصهرها ، أو عن الممارسات أو سوء الممارسات الزراعية (مثل استعمال أو سوء استعمال الإترات للتسميد) ، أو عن مصادر طبيعية (مثل الحديد ، والفلوريد). وللتحقق من وجود أو عدم وجود مثل هذه المشاكل ، قد يحتاج الأمر إلى قياس عدد مختار من المعالم parameters الفيزيائية الكيميائية. ومع ذلك ، ففي حالة إمدادات المياه الريفية في البلدان النامية بوجه خاص ، قد تكون تغطية عدد كبير من المعالم باهظة التكاليف ومتعذرة التنفيذ مادياً . وفي معظم الحالات قد يقتصر الاختبار مبدئيا على التفتيش الصحى والتحليل الجرثومي بصفة أساسية.

واذا كان هنالك مقومات constituents كيميائية لها أهمية محلية ، ينبغي قياس مستوياتها وتقييم النتائج على ضوء القيم الدليلة والتوصيات الأخرى المذكورة في الجزء الأول أ. وفي مناطق أخرى ، رغم عدم وجود توصيات عامة أو معالم منتقاة قابلة للتطبيق بشكل شامل ، هنالك بعض المعالم المؤشرة ذات الأهمية العملية ، التي يمكن بواسطتها توفير ارشادات مفيدة في تقدير مستوى جودة المياه . ويوصى باستعمال قيم دليلة للعكر واللون والطعم والرائحة في تحريات إمدادات المجتمعات الصغيرة.

١ - ٤ - ١ العكر

المستويات المرتفعة للعكر turbidity قد تحمي الكائنات الحية المجهرية من تأثيرات التطهير وتشجع نمو الجراثيم وتسبب طلباً ملحوظاً للكلور. ولهذا ، ففي جميع العمليات التي يجري فيها التطهير يتحتم أن يكون العكر منخفضاً دائماً ، ويفضل أن يكون أقل من وحدة

⁽١) دلائل جودة مياه الشرب ، الجزء الأول ، التوصيات ، المكتب الاقليمي لمنظمة الصحة العالمية ، الاسكندية ، ١٩٨٧ -

واحدة من وحدات قياس الكدر NTU حتى يكون التطهير فعالا. والقيمة الدليلة الموصى بها هي ٥ وحدات قياس الكدر أو ٥ وحدات جاكسون للكدر JTU ، ولكن عند إجراء التطهير يفضل أن تكون المستويات أقل من وحدة واحدة لقياس الكدر. وإذا زاد العكر عن ٥ وحدات فقد يتنبه المستهلكون إلى ذلك ويرفضون استعمال الماء.

١ _ ٤ _ ٢ اللون

قد يكتسب ماء الشرب لوناً يسبب وجود مواد عضوية ملونة فيه مثل المواد الدُبّالية humic ، أو المعادن كالحديد والمنغنيز ، أو الفضلات الصناعية فائقة التلون. وقد دلت التجارب على أن المستهلكين قد يلجأون إلى مصادر بديلة ، وربما كانت غير مأمونة ، عندما تكون المياه المتاحة لهم ملونة بدرجة تثير الاستياء. ولذا يستحسن أن تكون مياه الشرب بلا لون.

والقيمة الدليلة هي ١٥ وحدة لون حقيقي TCU. ويمكن لمعظم الناس أن يكتشفوا في كوب من الماء مستويات اللون التي تزيد عن ١٥ وحدة.

١ ــ ٤ ــ ٣ الطعم والرائحة

ترجع رائحة الماء في الدرجة الأولى لوجود المواد العضوية. وتدل بعض الروائح على وجود نشاط بيولوجي متزايد، بينا تنبعث روائح أخرى من جراء التلوث الصناعي. وينبغي للاستقصاءات الإصحاحية أن تشمل دائماً تقصيات لمصادر الرائحة الموجودة أو المحتملة وأن تُبذل الجهود دائما لتصحيح مشكلة الرائحة.

وكثيراً ما يسمى الادراك المشترك للمواد التي تكتشفها حاسة الشم والذوق «بالطعم». وتمثل مشاكل «الطعم» في إمدادات مياه الشرب أكبر نوع منفرد من شكاوى المستهلكين. وبصفة عامة ، تكتشف البراعم الذوقية taste buds في جوف الفم بصورة دقيقة المركبات غير العضوية من المعادن مثل المغنزيوم والكلسيوم والصوديوم والنحاس والحديد والزنك.

إن حدوث تغيرات في الطعم العادي لإمدادات المياه العامة قد يوحي بحدوث تغيرات في نوعية مصدر المياه الخام أو قصور في عملية المعالجة.

ويجب أن يخلو الماء من الطعم والرائحة المثيرين لاعتراض الغالبية العظمى من المستهلكين ، والمعيار الدليلي هو «أن لا يكون الماء منفرا لمعظم المستهلكين».

٢ ــ التخطيط لتحري ومراقبة جودة المياه

٢ ــ ١ الإطـار التنظيمي

ان المعنى الدقيق لكلمة «التحري» فيما يتعلق بمراقبة جودة مياه الشرب ليس واضحاً دائماً. واستعماله هنا يعني التيقظ في جميع الأوقات لسلامة إمدادات مياه الشرب ومقبوليتها من وجهة نظر الصحة العامة. ويتطلب التحري برنامجاً متواصلًا للاستقصاءات يُنفّذ في نقاط مختلفة من شبكة توزيع المياه. وإذا أريد لبرنامج التحري الذي يهدف إلى تأمين جودة مياه الشرب على مستوى مقبول دائما ، أن يكون فعالًا تماماً ، فربما تطلب ذلك أيضاً إصدار تشريعات تساندها معايير تنظيمية وقواعد تطبيقية. ولكن في البلدان النامية _ التي يفتقر معظمها إلى امدادات المياه العامة الكافية _ وخاصة في المناطق الريفية ومستوطنات النازحين بالمناطق الحضرية في تلك البلدان ، ينبغي أن تراعى الظروف المحلية في عملية التحري التي يجب أن تتسق مع مستويات التنمية الاقتصادية والبشرية.

أما الترتيبات التنظيمية التي تستهدف ضمان الالتزام بمتطلبات التشريع والمعايير والقواعد التطبيقية المتعلقة بجودة مياه الشرب ، فيجب أن تكفل مشاركة هيئة مرفق المياه مع جهة أخرى يفضل أن تكون مستقلة ، في عملية التحري. وتكون هيئة مرفق المياه مسؤولة في جميع الأوقات عن جودة وسلامة المياه التي تنتجها. وفي هذا الكتاب سيطلق على الفحص والرصد الروتيني اللذين يقوم بهما مزود المياه اختبار مراقبة جودة المياه ؛ ويجب عدم الخلط بين هذا الاختبار والمراجعة والاختبار المنفصلين اللذين تجربهما هيئة التحري على السواء يجب أن يطبقا كا أن اختبار مراقبة جودة المياه والاختبار الذي تجربه هيئة التحري على السواء يجب أن يطبقا على كافة أنواع المياه المتاحة للمجتمع ، مثل إمدادات المياه المنقولة وغير المنقولة بالانابيب وامدادات المياه المعالجة وغير المعالجة المستمدة من المصادر المختلفة مثل الأنهار ، والبرك ، ومياه المطر المنحدرة من سطوح المنازل ، الخ.

ويفضّل أن تؤسّس هيئة التحري بدعم وطني ، وأن تعمل على مستويات مركزية وإقليمية وعلية من خلال السلطات الصحية. وعليها أن تعتني بجوانب الصحة العمومية المتعلقة بإمدادات مياه الشرب ، وأن تمارس مسؤوليتها الشاملة لضمان خلو جميع الإمدادات التي

تحت سلطتها من الأخطار الصحية. ولتحقيق هذا الهدف ، عليها أن تجري تفتيشاً صحياً وتحليلا لعينات المياه بصورة دورية لتقرير ما اذا كان الموردون يقومون باعباء مسؤولياتهم كما ينبغى.

وبما أن لكل من هيئة مرفق المياه water supply agency وهيئة التحري مصالح مختلفة وأحيانا متضاربة، فمن المهم أن تكون هيئة التحري منفصلة ولها إدارة مستقلة. وبرغم ذلك، فإن أدوار الهيئتين متكاملة بشكل أساسي لأن انشطتهما في التحري، رغم استقلالها، تؤدي بتازرها إلى مراقبة صحيحة لجودة مياه الشرب.

وفيما يلي بعض الجوانب الهامة لبرنامج التحري:

- (أ) يجب أن تمارس الهيئة مسؤوليتها المنفردة ضمن السلطة الصحية لتوفير خدمات التحري لحماية المجتمع من الأمراض المنقولة بالماء والأخطار الأخرى المرتبطة بإمدادات المياه.
- (ب) ينبغي دمج تحري جودة المياه بتدابير الصحة البيئية الأخرى ، وخصوصاً الإصحاح.
- (ج) يتطلب التحري معارف متخصصة ، ولذا ينبغي للهيئة المعنية أن تشمل عاملين مدريين خصيصاً في أمور مثل الهندسة الصحية ، وصحة المجتمع ، والوبائيات ، والكيمياء ، والبيولوجيا، الخ. ويجب توفير دعم إضافي لها من جانب المهن الطبية ، وخصوصاً أثناء تفشي الأمراض المعوية.
- (د) يجب أن يكون للسلطات الصحية مختبرات وخدمات أخرى مركزية بمكن استخدامها على نحو مفيد في تنفيذ برامج تحري إمدادات المياه.
- (هـ) يعتبر تقديم تقارير دورية إلى الحكومة بشأن الحالة الصحية العمومية لامدادات المياه في البلاد أمراً جوهرياً.

وإذا كانت معايير التشغيل في هيئات مرافق المياه عالية المستوى ، يمكن تخفيض واجبات هيئة التحري محتفظة هيئة التحري إلى أدنى حد ممكن. وفي هذه الظروف ، بينا تستمر هيئة التحري محتفظة بمسؤوليتها المطلقة عن تأمين سلامة كافة إمدادات المياه العمومية ، فإن عليها أن تولي اهتهاماً أكبر للشبكات ذات المياه المتدنية النوعية .

ويجب أن يتواءم البرنامج ومستوى التحري على السواء مع الظروف المحلية ومع الامكانيات الاقتصادية للبلاد ، وأن يأخذ في اعتباره ما يلي :

- نوع شبكة المياه (الحجم ، ونوع المصدر ، ونوعية المياه ، الخ) ؛
 - _ التجهيزات المستخدمة والمتاحة ؟

_ إجراءات العمالة المحلية ومستوى تدريب العاملين ؟

المستوى الاجتماعي الإقتصادي للمجتمع المنتفع بشبكة المياه ؟

مشاركة المجتمع ؛

الأحوال الجغرافية والمناخية ؛

_ البنية الأساسية المحلية للاتصالات والنقل.

ومع أن الهدف الرئيسي لبرنامج التحري والمراقبة هو تأمين امدادات مأمونة وكافية من مياه الشرب ، إلا أنه يمكن تحديد بعض أهدافه الثانوية الأخرى ، التي منها على سبيل المثال: (أ) تعيين اتجاهات نوعية مياه الشرب مع مرور الزمن ؟

(ب) توفير المعلومات اللازمة للسلطات الصحية لأغراض حماية الصحة العمومية ؟

(ج) التعرف على مصادر التلوث ؛

(د) تقييم اداء محطات معالجة المياه ، وإذا اقتضى الأمر يمكن اقتراح إدخال تعديلات ملائمة ؛

(هـ) تقيم شبكات المياه بهدف تحسينها.

وبالنظر للموارد المحدودة المتاحة، وخصوصاً في البلدان النامية ، ربما كان من المستصوب البدء ببرنامج أساسي للتحري إلى حد ما ، ومن ثم إدخال تحسينات فيه على مراحل. وعند التخطيط للمستقبل يجب أن يكون الهدف هو ضمان مستويات متزايدة من التحري الفعال

تصل في النهاية إلى المستوى المتقدم للتحري. ولأغراض عملية ، يمكن تحديد مستويين للتحري وتمييزهما كما يلي:

ر رسور المستوى الاولي: تحرِّ غير منتظم ، أو برنامج أساسي محدود جداً في المدى والفاعلية ، المستوى المتقدم: تكون فيه جميع عناصر التحري والمراقبة عاملة بالكامل.

ويحتوي الجدول ٢ على موجز للأنشطة الأساسية لهذين المستويين من التحري.

الجدول ٢ ــ موجز الانشطة الاساسية لمستوبي التحري الأولي والمتقدم

	مستوى التحسري المتقسدم			
النشاط	الاولي	القيم		
وانين واللواثح والسياسات	أساسية	كاملة		
نفيذ	اساسىي	كامل		
بايير مياه الشرب	معالم parameters جرثومية	مختلف المعالم المنصوص عليها في		
	وبعض المعالم الفيزيائية	دلائل منظمة الصحة العالمية ، أو		
	الكيميائية	ما يعادلها فعالة		
ساعدة التقنية	محلودة	فعالة		
پب الموظفين:	تدريب أثناء العمل ، ودورات	كما في المستوى الأولي زائد معهد		
	قصيرة	فني		
ربب العاملين بمحطات المياه	حلقات دراسية ودورات	كما في المستوى الأولي زائد معهد		
	قصيرة	فئي		
نتيش الصحي	جميع المجتمعات الحضرية	جميع المجتمعات الحضرية وكثير مو		
	وبعض انجتمعات الصغيرة	المجتمعات الصغيرة		
تهاد المصادر	جميع المجتمعات الحضرية	جميع المحتمعات الحضرية وكثير مر		
	وبعض المجتمعات الصغيرة	المجتمعات الصغيرة		
عتيان والرصد	المناطـــق الحضريـــــة	المناطق الحضرية وبعض الظروف الريفية الحاصة		
يل المياه	الجراثيم والكلور المتبقى	كما جاء في دلائل المنظمة أ		
_	•	مايعادها		
مل الاصلاحي	حسب الحاجة	حسب الحاجة		
تبرات	المختبرات الصحية القائمة	كما في المستوى الأولي زائد مخت		
		مرجعي		
ابير أو مستويات التصميم	استشارية	مما يطبق على الصعبد الوطنم		
قبة الوصلات المتقاطعة	استشارية	برنامج نشيط		
عد السباكة	استشارية	مدوّنة ومنفّذة		
ندمات المخبرية الداعمة	المستنبتات والكواشف	مختبرات تامة التجهيز متاح		
	الاساسية متاحة			
ايير للمواد والمضافات	استشارية	جداول موافق عليها		
واثح المتعلقة بامدادات خاصة				
: الله				
مؤسسية		كما في المستوى الأولي زاأ		
	حديدية ومطارات رئيسية			
مؤقتة	لاشيء	مخيمات كبيرة ، اسواق		
		معارض ۽ الخ.		

٢ ــ ٢ تقدير الحالة الراهنة

تختلف أحجام نظم تزويد المياه كثيرا إذ تتراوح بين نظم صغيرة تزود عائلات مستقلة ، مثلاً ، من بئر أو حوض لتجميع مياه الامطار ، وشبكات تزود مستهلكين كثيرين. وقد لا تكون إمدادات المياه المأمونة متاحة بكميات كافية في عدد كبير من القرى في المناطق الريفية وفي كثير من مستوطنات النازحين في المناطق الحضرية حيث كثيرًا ما تكون مراقبة شبكات المياه وتشغيلها وصيانتها غير كافية. كما أن المجتمعات الصغيرة كثيرًا ما تتعرض إلى حد كبير لأُخطار الأمراض المنقولة بالماء ، وتحتاج إمدادات المياه الخاصة بها إلى حماية ، وهذه لا تتحقق إلا بواسطة التحري الفعال. فالمعلومات المتعلقة بالصحة العمومية التي تجمع على مستويات مركزية وإقليمية ومحلية (أو ما يعادلها) ، تساعد على تحديد أولويات برنامج التحري في بلد ما. ويجب القيام بحصر لمرافق المياه الموجودة والمقترحة على كافة المستويات ، على أن تشمل تفاصيل عن مصدر المياه وأحجام وأنواع محطات معالجة المياه ، وشبكات التوزيع (اذا وجدت) والمجموعات السكانية التي تقدم لها الخدمة ، الخ. كما ينبغي التعرف على الخدمات الداعمة المتاحة مثل وسائل النقل ومرافق التحليل. ويمكن بواسطة تحليل المعلومات تقدير عبء العمل المترتب على نشاط التحري ، كما يمكن حساب تكاليف التحري ؛ وهذه خطوة أساسية لإقامة برنامج واقعى. وثمة نجوذج مقترح لحصر مرافق تزويد المياه مبين في الشكل ١.

الشا	ں ۱ 🗕 نموذج مقترح لحھ	سر مرافق تزويد المياه	
تاریخ التفتیش معلومات عامة	اليوم	الشهر	السنة
اسم المرفق			
المكان			
عد الاستامل المحاوين . بواسطة وصلات من	ā		
ــ بواسطة المواسير الع	دية والحنفيات العمومية		
_ المجموع			

						مصدر المياه
	,		مياه جوفية [مياه سطحية	مياه أمطار
						جمع ومعالجة المياه
						ينبوع
						بثر محفسورة
						بئر منقولة
						جنّابية ترشيح
						مدخول ماء سطحي
					مياه الامطار	مرفق بسيط لتجميع
					ثمطار ومعالجتها	مرفق لتجميع مياه الا
						الترشيح الرملي البطي
					لي السريع	التخثير والترشيح الرم
						الخلط بالهواء
						التطهير
		نعم			طهير ؟	هل توجد وسائل للت
y		نعم			تمرار ؟	هل المرفق يعمل باس
						الصهاريج
Y		نعم			ل صهاریج ؟	هل يحتوي المرفق على
				م عددها؟	ف <i>ک</i>	ان كان الجواب نعم
						شبكة التوزيع
					ä	عدد الوصلات المنزلي
				ممومية	بة والحنفيات ال	عدد المواسير العمودي
						المجمسوع
فتوحة (أ)	مرافق ما		<u></u>	إفق مغلقة	p a	

الشكل ١ (تابع)

شكل تخطيطي لمرفق المياه من المأخذ الى التوزيع (مخطط تقريبي فقط)

	المرافق المختبرية
داخل انجتمع علي كارج المجتمع المحلي	أقرب مختبر :
محلي فأين مكانه	ان كان خارج المجتمع الم
	اسم المختبر
	اسم مالكه
	بُعد المختبر عن المجتمع الم
	افضل وسيلة للمواصلات
يوماً في الأسبوع يوماً في الشهر	تواتر النقل
عات)	أسرع وقت للنقل (بالسا
	مرافق التحري
تيش الصحي داخل المجتمع خارج المجتمع	أقرب العاملين في مجال الته
في أي مكان	إن كان خارج المجتمع ، ف
مي عن المجتمع (بالكيلو مترات)	أبعد مكتب المفتش الصح
حة والمرافق المغلقة أنظر الشكل ٣ والشكل ٤ .	(أ) كمثالين على المرافق المفتو-

٢ ــ ٣ التفتيش الصحى واعتيان المياه

يعتمد تخطيط برامج التفتيش الصحي واعتيان sampling المياه للفحص الجراثيمي على عبء العمل المرتبط بعدد مرافق المياه الحالية والمقترحة وانواعها وباحجام نُظُم المراقبة المستخدمة وانواعها.

ويحتوي الجدولان ٣ و ٤ على التواتر المقترح لاجراء التفتيش والاعتيان ، الذي يمكن زيادته كلما ارتفع مستوى التحري .

الجدول ٣ ـــ النواتر المقترح لإجراء التفتيش الصحي على إمدادات المياه

ليات التفتيش الصحي في العام			
بواسطة هيئة التحري	-	بواسطة عمال المجتمع	المصدر وطريقة التزويد
	_		
W 1 *1. ti 1 *			المياه الجوفية
مرة في البداية وحسب ما يتطلب		١٣	الآبار المكشوفة لتزويد المجتمع
الوضع فيما بعد		4	e Sharsharthe Sharsh
مرة في البداية وحسب ما يتطلب		٤	الآبار المحفورة المغطاة والآبار الأنبوبية
الوضع فيما بعد مرة في البداية وحسب ما يتطلب		4	الضحلة ذات المضخات اليدوية الآبار الانبوبية العميقة ذات المضخات
مره في البداية وحسب ما ينطلب الوضع فيما بعد	_	٤	الابار الابوية العميعة دات المصحات
موضع عيما بعد مرة في البداية وبعد ذلك مرة كل ٥	1	1	التيموية الآبار والامدادات المنقولة بالانابيب
سنوات ، أو كما يتطلب الوضع		,	الا بار والتعددات المسولة بالا تابيب
مرة في البداية وبعد ذلك مرة كل ٥		١	الينابيع والامدادات المنقولة بالانابيب
سنوات ، أو كما يتطلب الوضع			المواقع والمعادي المارية
			المياه السطحية وميناه الامطنار
			الإمدادات المرشّحة و/أو المعالجة بالكلور
			والإمدادات المنقولة بالأنابيب :
مرة في البداية ، وبعد ذلك مرة كل ٥		17	عدد السكان لغاية ٥٠٠٠ نسمة
سنوات ، أو كما يتطلب الوضع			
كل مرفق مرة في السنة			عدد السكان ٥٠٠٠ ــ ٢٠٠٠٠ نسمة
مرة في البداية وحسب ما يتطلب		١	المرافق المجتمعية لتجميع مياه الأمطار
الوضع فيما بعد			

۲ ــ ۲ تجهيز واستخدام المعلومات

٢ ــ ٤ ــ ١ نتائج فحص المياه

بالنسبة لعملية فحص جودة المياه التي تقوم بها هيئة التحري surveillance agency تمر طرق الاتصال في العادة خلال هيئة اقليمية للتحري. اما عمليات الفحص والاعتيان الميدانية للتحليل الجرثومي فيمكن أن يقوم بها عاملون محليون مختارون. وهذا يوفر وقتاً وجهداً ولكنه يتطلب تدريباً مسبقاً لمثل هؤلاء العاملين. ويمكن نقل العينات الى مختبرات معينة في الإقليم تعهد اليها مسؤولية تجهيز وإبلاغ نتائج التحاليل.

10

وحينا تقرر هيئة التحري الإقليمية أن نتائج تحاليل المياه غير مُرضية (مع اخذ نتائج التفتيش الصحي بالاعتبار أيضاً) وأن هنالك حاجة إلى عمل اصلاحي فوري ، ينبغي إبلاغ ذلك القرار مع التعليمات الملائمة (ويفضل بالراديو أو التلغراف) إلى كل من هيئة التحري وهيئة مرفق المياه المسؤولة على المستوى المحلي. وإذا ما اقتضت الضرورة ممارسة الضغط على هيئة مرفق المياه المحلية لمعالجة المشاكل المتعلقة بتزويد المياه ، ينبغي إعلام هيئة المياه التي ترأسها عن الوضع خطياً بأسرع ما يمكن. وبحسب كيفية تكوين هيئات مرافق المياه في الملاد يتحتم عادة على هيئة التحري أن تعلم أيضا الهيئة العليا للمياه: وهذا يؤمن استكمال السجلات اللازمة لعمليات التخطيط المستقبلي. وعلى هيئة مرفق المياه المسؤولة على المستوى المحلي أن تنبه العاملين المحليين في حالة الحاجة لإجراء اعتيان sampling أو اختبارات أو أنشطة إضافية أخرى.

وكدليل للأشخاص الذين يقومون باتخاذ التدابير الاصلاحية ، ينبغي لهيئة التحري أن توفر لهم ما يلي:

- (أ) تقريراً عن الحالة ؛
- (ب) معلومات عن تاريخ وزمان ومكان حدوث التلوث أو أية مشكلة أخرى ؟
 - (ج) اقتراحات بصدد التدابير الإصلاحية المطلوبة.

وقد تتضمن التدابير الاصلاحية تطهيراً «عالي المستوى» للمياه المزودة ، أي توفير زيادة ضخمة من الكلور أو مُطهِّر آخر و/ أو ثبج flushing شبكات التوزيع ، حيثا يكون ذلك ملائماً ، وإعادة التطهير.

وبالإضافة إلى ذلك، ينبغي لهيئة التحري أن تنبه السكان فوراً إلى الحالة وتنصحهم بغلي ما لديهم من مياه الشرب.

ومن المهم أيضاً عندما يكون ذلك ممكناً ، ولو أنه أقل الحاحاً ، أن:

- ـ يعاد أخذ عينات من المياه المزودة بفحصها للجراثم بأسرع ما يمكن ؟
 - _ تراجع مستويات الكلور المتبقى في نقاط ملائمة ؟
 - _ يجرى تفتيش صحى كامل ؟
 - _ يتم التعرف على سبب أو مصدر المشكلة ويصحح الوضع ؟
 - _ تبلّغ هيئة مرفق المياه عن الإجراء المتخد.

ويتضمن الفصل السابع مزيدا من المعلومات بشأن التدابير الوقائية والإصلاحية.

٢ ــ ٤ ــ ٢ نتائج التفتيش الصحى

إذا كانت نتائج التفتيش الصحى غير مُرضية ، ينبغي اتخاذ إجراءات على نحو مماثل لما سبق وصفه بشأن تحليل نوعية المياه. وبعض هذه الإجراءات تقوم بها هيئة التحري ، والبعض الآخر تقوم به هيئة مرفق المياه. وينبغي مثالياً ، أن تعهد مسؤولية تنفيذ التدابير الاصلاحية في شبكة تزويد المياه الى هيئة مرفق المياه. إلا أنه في حالات عديدة على المستوى المحلي في المبلدان النامية ، تقوم هيئة التحري ببعض الأشغال الضرورية ، التي تشمل حتى تدابير المراقبة العملية ، عندما يتصادف وجودها في الموقع في ذاك الوقت. ويتحتم عادة على المستوى المحلي أن تعهد إلى هيئة التحري مسؤولية أخذ العينات من المياه وفحصها. والسبب في ذلك أن هيئات التحري المحلية في العديد من البلدان النامية عادة ما تكون أنشط من آية هيئة أن هيئات مرافق المياه. ومع ذلك ينبغي أن تكون المسؤولية النهائية لهيئة التحري هي تأمين قيام هيئات مرافق المياه المسؤولة بمراقبة امداداتها من مياه الشرب باذلة اقصى جهدها في جميع هيئات.

إن مستوى تدريب الأشخاص القائمين بالتفتيش الصحي ينبغي في الغالب أن يكون أعلى وأكثر تخصصاً مما في حالة القائمين بفحص العينات فحسب. فبالنسبة إلى التفتيش الصحي الذي تقوم به هيئة التحري ، ينبغي أن يكون المسؤولون عنه في مستوى العاملين في مختبر اقليمي ، ويفضل أن يكون أعلى من ذلك.

ويبين الشكل ٢ الاجراءات المتخذة واتجاهات الاتصالات المتعلقة بهيئة التحري وهيئات مرافق المياه .

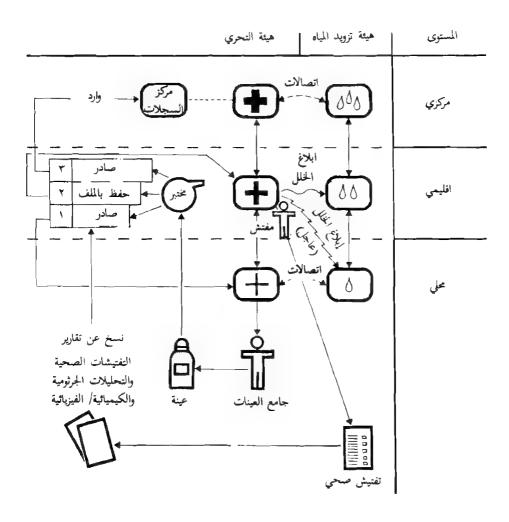
٢ ــ ٤ ــ ٣ تجهيز المعلومات الشاملة

في بعض البلدان يوجد موظفون مؤهلون في العديد من الأقاليم للقيام بعملية التحري، ولكن في بلدان أخرى لا يوجد مثل هؤلاء الموظفين إلا في المستوى المركزي. ولتفادي صعوبات الاتصال، يجب بذل جميع الجهود لارسال المعلومات بأقرب وأبسط الطرق الممكنة. وفي المجتمعات الصغيرة يوصى عادة بألا تعهد مسؤولية اجراء التفتيش الصحي من قبل هيئة التحري أو نيابة عنها إلى عاملين محلين.

إن من الأهمية بمكان أن تكفل الهيئات المسؤولة عن التحري أي تعليمات صادرة عنها ، سواء كانت خطية أو شفهية ، تكون مفهومة بوضوح. ومن شأن هذا أن يساعد على تفادي أي سوء فهم أو خلاف بين الأنشطة المختلفة للهيئات المتعددة. كما أن التعاون والمشاركة بين الهيئات المختلفة هما من الأهمية بمكان ، ويجب تعزيزهما لضمان قيام علاقات

عمل وثيقة. وفي حالة اكتشاف أي اهمال ، يجب تقصيه فوراً وبالتفصيل بهدف تصحيح الوضع وتحسين الظروف للمستقبل.

الشكل ٢ ـ خطة سير الاتصالات والأعمال المرتبطة بتحري جودة المياه



٣ ــ التفتيـش الصحـي

يمكن القول بشكل عام إن برنامج مراقبة جودة مياه الشرب يتضمن نشاطين متساويين في الأهمية ، هما القيام بالتفتيش الصحي واعتبان وتحليل المياه. ويمكن للتغييرات في نوعية إمدادات المياه أن تساعد في كشف مشاكل التلوث ، وفي تقرير ما إذا كانت قد نشأت في المصدر أو أثناء معالجة المياه أو في شبكة التوزيع. ولكن كثيراً ما يتعذر أخذ أكثر من بضع عينات ، وبالتالي فإن نتائج التحليلات قد لا تكون ممثلة لشبكة المياه ككل. وبالإضافة إلى ذلك فإن التحاليل الجراثيمية توفر في أحسن الأحوال مؤشرا لنوعية المياه كاكانت قبل بضعة أيام وذلك لأن إجراءها يستغرق وقتاً طويلا. وبسبب هذا التأخير ، وحيثا يكون مستوى التلوث الجرثومي عالياً جداً ، فمن المحتمل أن تكون قد حدثت بالفعل آثار ضارة بين مستعملي هذه المياه. وهذا يحد من جدوى التحليل الجراثيمي كمشعر indicator وحيد لسلامة إمدادات المياه.

وبينها لا تقوم التفتيشات الصحية مقام تحاليل نوعية المياه إلا أنها مكملة أساسية لمثل هذه التحاليل كجزء من برامج مراقبة جودة المياه. وهي تسهم في التقييم الإجمالي للعوامل الكثيرة المرتبطة بمرافق المياه ، بما في ذلك محطات المياه وشبكات التوزيع. وعلاوة على ذلك ، يمكن التحقق من مثل هذا التقييم وإثباته بإجراء تحاليل جراثيمية لتبيان مدى خطورة الخلل. وهكذا عبئ التفتيشات الصحية طريقة مباشرة لتحديد مشاكل ومصادر التلوث المحتملة بدقة. وهي مهمة أيضاً في الوقاية من الحالات المحتملة الخطر وفي مكافحتها ، بما في ذلك أوبئة الأمراض المنقولة بالماء.

والغرض من التفتيش الصحي هو توفير مجموعة من المعلومات وتعيين المشاكل المحتملة. فالمعطيات التي يتم الحصول عليها قد تساعد في التعرف على الاخفاقات ، والعيوب ، وأخطاء العاملين ، وأي انحرافات عن الوضع السوي قد تؤثر على انتاج وتوزيع مياه الشرب المأمونة . وعندما يُجرى التفتيش في فترات منتظمة ملاثمة ، وأيضاً عندما تكون لدى المفتش المعرفة الضرورية لاكتشاف المشاكل واقتراح الحلول الفنية المناسبة ، عندها يتحقق إنتاج مياه جيدة النوعية.

٣ ــ ١ التنظم

يتوقف تواتر التفتيش الصحي الروتيني على عدد من العناصر مثل جغرافية المنطقة ، وتناثر السكان ، وسهولة الوصول إلى المواقع المختلفة ، الخ. وكذلك على المستوى العام للتنمية ، بما في ذلك توفر المرافق ، وعدد الموظفين الفنيين وخبراتهم ، ومستوى فعالية برامج التحري ، وما إلى ذلك.

وبصورة عامة ، ليس بالامكان الحفاظ على مستوى معين من الفاعلية في كافة المناطق في كل بلد ، وقد يؤدي هذا إلى صعوبات في تنفيذ البرنامج. ومع ذلك « يحتوي الفصل الثاني على وصف لنهج عام في هذا الصدد. وقد يكون من المستحيل عملياً أو من المتعذر مباشرة تنفيذ برنامج شامل في بلدان ذات نظم ريفية متعددة وليس لديها سوى عدد قليل من المهندسين الصحيين أو العاملين المدريين على أعمال التحري. ولقد ثبت بالتجربة أن التحري ممكن ، ولو جزئياً على الأقل ، حتى على مستويات منخفضة من البرمجة ، بشرط اتخاذ بعض الاحتياطات البسيطة.

فعلى سبيل المثال ، إذا لم يتوفر في بلد أو إقليم سوى بعض الفنيين من ذوي التدريب العالي لمراقبة عدد كبير من المواقع ، فإن استخدام عاملين فنيين أقل تأهيلا ولكنهم مدربون على أعمال التحري قد يكون إجراءً مفيداً . وللتدريب الجماعي لمجموعات مختارة من الناس أثره المضاعف ، بحيث يستطيع مهندس صحي منفرد ، من خلال تدريس مقررات مكثفة قصيرة ، أن يكون تحت تصرفه في النهاية عدد كبير من المساعدين. والبديل الشائع إلى حد ما هو أن يكون لكل إقليم مفتش واحد فقط (مهندس صحي ، أو مراقب صحي أو تقني حسن التدريب). وتكون مهمة هذا المفتش الوحيدة أن يطوف باستمرار على المرافق المختلفة في المنطقة.

وما دورات التفتيش الروتينية سوى زيارات تتم بتواتر محدد وفقا لخطة معدة سلفاً. وبالإضافة إلى ذلك ، هنالك ضرورة لقيام المفتش بزيارات غير روتينية في حالات استثنائية ، مثل استحداث مصدر جديد للمياه ، أو في حالات الطوارىء.

وحالات الطوارىء التي تستدعي وجود المهندس أو التقني على وجه السرعة تشمل: (أ) الإبلاغ عن أوبئة ؟

- (ب) العكر المرتفع بسبب الفيضانات ؟
- (ج) الحالات التي تتطلب الحل ، حيث تدل التحاليل الجراثيمية تكراراً على وجود

مستويات مرتفعة من الكائنات المجهرية ، وحيث تبقى مستويات الكلور المتبقى منخفضة بصورة ثابتة ؛

(د) اكتشاف أية تغيرات هامة قد تؤثر على جودة مياه الشرب.

ولذا يمكن تقسيم العاملين في تحري مرافق المياه الريفية إلى فعين : مفتشين للعمل الروتيني ومفتشين للعمل غير الروتيني وفي حالات الطوارىء . إن جميع حالات الطوارىء المذكورة غير عادية ولا يمكن التنبؤ بها ، وقد تنطوي على أخطار صحية كبيرة تهدد السكان . وهذا الاختطار العالي هو بالتحديد ما يتطلب مزيدا من الاهتام والمعرفة من قبل القائمين بعمليات التفتيش في حالات الطوارىء مهندس صحي أو التفتيش . وبالتالي ينبغي أن يقوم بعمليات التفتيش في حالات الطوارىء مهندس صحي أو مهني حاصل على تدريب مماثل ، فمعرفة مثل هذا الشخص للمسببات المحتملة للمشكلة لا تؤدي فقط إلى تقدير أوثق للحالة وتسهيل اتخاذ الاجراء الاصلاحي ، بل من المرجع أيضاً أن تسهّل اكتشاف أنسب السبل لمعالجة المشكلة . ومع ذلك يمكن القيام بالتحري الروتيني بشكل واف بواسطة عاملين فنيين طالما كانوا حاصلين على التدريب المناسب .

وتجدر الاشارة إلى أنه نظراً لما يتحمله العاملون بالتحري من مسؤولية ، فيتحتم أن يكون تدريبهم شاملا. وينبغي أن يتناول التدريب ، مثاليا ، كافة جوانب مرافق المياه وتوزيعها وأن يتم ذلك في الميدان تحت إشراف مهندس صحى.

وأخيراً ، ينبغي التشديد على أنه رغم عدم حصول العاملين في مجال الاعتيان sampling الروتيني للتحليل الجراثيمي على ذات المعرفة والتدريب اللذين حصل عليهما موظفو التفتيش الصحي ، إلا أنه يجب أن تكون لديهم معرفة أساسية بشأن الموضوع. وسوف يكون في مقدورهم ، في حالات كثيرة ، إعطاء التحذير الكافي بالأخطار المحتملة.

٣ ــ ٢ المنهجية

يتطلب التفتيش الصحي فحصاً كاملًا لمرافق المياه ، أو على الأقل نقاطها الرئيسية ، للتحقق من أن حالة المنشآت مناسبة وأن العمليات المختلفة تجرى كما ينبغي. والأسلوب الموصى به للقيام بالتفتيش هو تتبع المسار الطبيعي انطلاقاً من مصدر الماء ومأخذ المياه إلى عمليات المعالجة ، والتطهير ، والتخزين ، والتوزيع ، الخ. وفي كل حالة ، من الضروري تسجيل ما أمكن ملاحظته على نجاذج مناسبة.

ويجب صياغة الإجراءات الخاصة بالتفتيش الصحي بحيث يستطيع المفتش أن يجري تقديراً سريعاً ومنتظماً وكاملًا للنقاط الرئيسية في أية عملية لتزويد المياه. ويجب أن يكون في

مقدوره أن ينظّم جدولًا أو نموذجاً يمكن تجميع أجزائه جنبا إلى جنب ليعطي صورة خاصة لمرفق المياه قيد الدرس. وفي الملحق ٢ مثال لهذا النموذج ، وكذلك معلومات مفصلة عن تخطيط وتنفيذ عمليات التفتيش الصحي.

٤ _ جمع عينات المياه

٤ ـ ١ المتطلبات الاساسية

من العناصر الرئيسية في مراقبة نوعية مياه الشرب فحص المياه للأحياء المجهرية. ويتم ذلك بتحليل عينات من الماء تجمع من شبكة تزويد المياه. ويجب مراعاة المتطلبات التالية عند جمع مثل هذه العينات :

- (أ) يجب التخطيط جيداً لجمع العينات ، على أن يجري ذلك مثالباً بتواتر يكفي الاكتشاف أية اختلافات زمنية (موسمية) في نوعية المياه ؟
 - (ب) يجب جمع العينات وتخزينها ونقلها في زجاجات معقمة ؟
 - (ج) يجب أن يكون حجم ما يجمع من الماء كافياً لإجراء تحليل دقيق ؛
- (د) يجب انتقاء نقاط الاعتيان في شبكة المياه بطريقة صحيحة بحيث تكون العينات ممثّلة بقدر المستطاع ؟
- (هـ) يجب بذل عناية فائقة أثناء الاعتبان للحيلولة دون تلوث العينات التي يتم جمعها ؟
- (و) منعاً لحدوث أي تغير هام في تركيب العينات قبل تحليلها ، من المهم جمعها بطريقة صحيحة وشحنها بأسرع ما يمكن ؛
- (ز) يجب وصف تفاصيل كل عينة بشكل وافٍ وتمييز زجاجة العينة بلصاقة صحيحة لتلافى الأعطاء.

ويحتوي الملحق ٣ على تعليمات مفصلة بشأن الاعتيان ، بينها التوصيات العامة المتعلقة بالجوانب المختلفة لعملية الاعتيان واردة فيما يلي.

٤ ــ ٢ انتقاء نقطة الاعتيان

الهدف من الاعتيان sampling هو تحديد نوعية الماء الذي يصل إلى المستعمل بواسطة الصنبور أو أي مخرج آخر. وقد تكون النوعية عنده مماثلة لما في شبكة التوزيع عند نقطة توصيلها إلى المنازل وقد لا تكون. ففي أماكن عديدة يستخدم عادة خزان منزلي قد تتلوث فيه المياه. وهكذا ، إذا اربد تعيين نوعية مياه الصنبور ، يتطلب الأمر مراجعة نوعية المياه في كافة الخزانات على صعيد المجتمع المحلي ، وهذا أمر غير عملي. وبناء على ذلك ، يصمم برنامج لمراقبة نوعية الماء ألى المساكن. أما نوعية الماء في الحزان

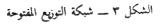
فتلك مسؤولية مالك السكن والمقيمين فيه ، ويجب إرشادهم وتشجيعهم على تحمل هذه المسؤولية بواسطة القيام بحملات تثقيف صحي تنظمها سلطات الصحة العامة. وللحصول على معلومات عن تواتر الاعتيان ، انظر الجدول ٤ .

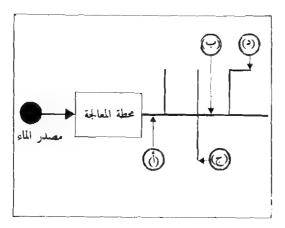
وعند انتقاء نقاط الاعتيان يُدرس كل مكان على حدة، ولكن يمكن عادة تطبيق معايير عامة معينة على النحو التالى :

- (أ) يجب انتقاء نقاط الاعتيان بحيث تكون العينات المأخوذة ممثّلة للمصادر المختلفة التي تدخل منها المياه إلى الشبكة ؛
- (ب) يجب أن يشمل -لك نقاطاً تكون عيناتها ممثلة للأحوال السائدة في أماكن في الشبكة غير مواتية بتاتاً ، من ناحية احتال التلوث (كالمنعطفات والخزّانات ومناطق الضغط المنخفض وأطراف الشبكة ، اغ) ؟
 - (ج) يجب أن تكون نقاط الاعتيان موزعة بصورة منتظمة على كافة أنحاء الشبكة ؟
- (د) يجب أن تحدد مواقع نقاط الاعتيان في الأنواع الثلاثة لشبكات التوزيع (المفتوحة ، والمغلقة والمختلطة) بحيث تتناسب مع عدد الوصلات links والمغلقة والمختلطة)
- (هـ) يجب أن يجري اختيار نقاط الاعتيان عموماً بحيث تكون العينات ممثلة بشكل وافٍ للشبكة ككل ولأجزائها الرئيسية ؟
- (و) يجب أن تسمع مواقع الاعتيان بأخذ عينات من المياه الموجودة في الخزّانات الاحتياطية والصهاريج ، الح ؟
- (ز) في حالة الشبكات التي لها أكثر من مصدر واحد للماء ، يؤخذ في الحسبان عدد السكان المستفيدين من كل مصدر وذلك عند تحديد مواقع الاعتيان ؟
- (ح) يجب أن تختار نقطة اعتيان واحدة على الأقل بعد مخرج المياه النظيفة مباشرة من كل محطة للمعالجة.
- وفي الأشكال ٣ _ ٥ أمثلة توضع معايير إنتقاء نقاط الاعتيان في كل من الأنواع الثلاثة للشبكات.

في شبكات التوزيع المفتوحة، من الضروري أن يكون الاعتيان:

(أ) عند مخرج الماء النظيف من محطة المعالجة ؟ وهذا يساعد على التحقق من فاعلية معالجة الماء ويبين نوعية الماء الداخل إلى شبكة التوزيع ؟



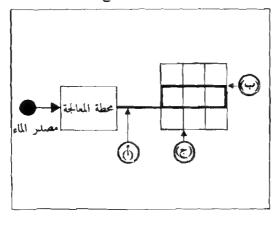


- (ب) عند نقطة تجعل العينات ممثلة للماء في خط التزويد الرئيسي ؟
- (ج) عند نقطة تجعل العينات ممثلة للماء في فروع خط التزويد الرئيسي ؛
 - (د) عند نقطة تجعل العينات ممثلة للماء في نهاية الشبكة

وفي شبكات التوزيع المغلقة ، من الضروري أن يكون الاعتبان:

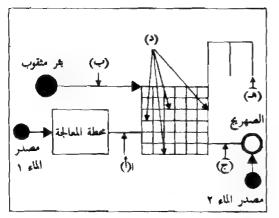
- (أ) عند مخرج الماء النظيف من محطة المعالجة ؟ وهذا يساعد على التحقق من فاعلية معالجة الماء ويبين نوعية الماء الداخل إلى شبكة التوزيع ؟
- (ب) عند نقطة تجعل العينات ممثلة للماء في خط التزويد الرئيسي ؛
- (ج) عند نقطة تجعل
 العينات ممثلة للماء في الفروع الثانوية.

الشكل ٤ ــ شبكة التوزيع المغلقة



في هذا المثال لشبكة التوزيع المختلطة ، توجد ثلاثة مصادر للمياه. وتشمل الشبكة منطقة توزيع «مغلقة» وأحرى من النوع «المفتوح» ولذا من الضروري أن يكون الاعتيان:

الشكل ٥ ــ شبكة التوزيع المختلطة



(أ) عند مخرج الماء النظيف من محطة المعالجة ؟ وهذا يساعد على التحقق من فاعلية معالجة الماء ويبين نوعية الماء الداخل إلى شبكة التوزيع ؟

(ب) عند نقطة تجعل العينات ممثلة لنوعية ماء البعر الداخل الى الشبكة ؟

(ج) عند نقطة تجعل العينات ممثلة لنوعية الماء الخارج من الصهريج = وقد يكون من الضروري في بعض

الحالات أخذ عينات من الماء الداخل إلى الصهريج ؛

(د) عند نقاط تجعل العينات ممثلة للماء في الشبكة الرئيسية ، ويجب أن تتساوى أهمية هذه النقاط في الشبكة من حيث كمية الماء الذي يجري فيها ؛

(هـ) عند نقطة تجعل العينات ممثلة للماء في الشبكة المفتوحة (يجب أن تؤخذ العينات في هذه الحالة البسيطة من فرع ثانوي وعند نهاية الشبكة).

وقد تكون هذه الشبكة أكثر تعقيداً من معظم مرافق مياه المجتمعات الصغيرة ، ولكنها ذكرت هنا لتبين كيفية التعامل مع أعقد الحالات.

٤ ــ ٣ المسدات

بالرغم من أن بعض أنواع الزجاجات اللدائنية plastic يمكن أن تستخدم لأغراض الإعتيان sampling ، فمن الافضل استعمال قوارير زجاجية ؛ ويجب أن يكون لها سيدادات أو أغطية مأمونة الإحكام ، على أن تعقم الزجاجات وسداداتها أو أغطيتها على السواء بدرجة كافية. ويجب أن تتسع الزجاجات لكمية من الماء لا تقل عن ٢٠٠ ميليلتر.

وإذا كانت العينة المأخوذة للفحص المجهري تحتوي على أي كلور متبقى ، فان هذا الكلور سوف يستمر في التأثير على أية جراثيم موجودة بعد الاعتيان ؛ مما يعني أن التحليل قد لا يدل على المحتوى الصحيح من الأحياء المجهرية في الماء الذي أخذت منه العينة. ولتذليل هذه العقبة تضاف عادة مادة تيوسلفات الصوديوم إلى العينة ؛ وهذا الكاشف يبطل على الفور ما قد يوجد من الكلور المتبقى ، ولكنه لا يؤثر على الأحياء المجهرية الموجودة في العينة ، سواء كان الكلور موجوداً أم لا .

٤ ـ ٣ ـ ١ إجراءات تعقم زجاجات العينات

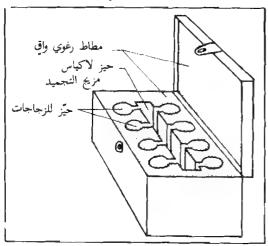
بالنسبة للعينات التي حجمها ٢٠٠ ميليلتر ، تضاف ٤ أو ٥ نقاط من معلول تيوسلفات الصوديوم المائي (١٠٠ غرام/ لتر) إلى كل زجاجة عينة نظيفة. وتوضع السدادة بلون إحكام. ولمنع دخول الغبار ، تربط حول عنق الزجاجة قطعة من الورق البني أو رقائق الألومنيوم. ثم تعقم الزجاجة في فرن هواء ساخن لمدة ساعة في درجة حرارة ١٧٠ س ، أو في الموصدة autoclave لمدة ٣٠ دقيقة في درجة حرارة ١٢٠ س. وإذا تعذر وجود في الموصدة ، يمكن استعمال إناء طهي بالضغط pressure cooker كملجأ أخير ، ولكن يستغرق التعقيم بها ٣٠ ـ ٥٠ دقيقة. ولمنع التصاق السدادة أثناء التعقيم ، يولج شريط من الورق البني (٧٥ × ١٠ مم) بين السدادة وعنق الزجاجة.

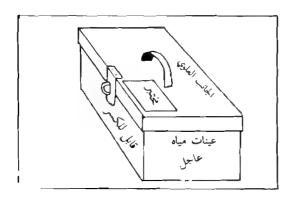
واقتصاداً في التكلفة ، يعاد استعمال الزجاجات بعد تحليل العينات في المختبر الإقليمي أو المركزي. وينبغي أن تعقم الزجاجات في المختبر ومن ثم تعاد إلى المكان الذي أرسلت منه.

فإذا كانت الظروف غير عادية ولا تسمح بارجاع الزجاجات لاستعمالها من جديد ، أو كان ذلك باهظ التكلفة ، فعندها يمكن استعمال أنواع أخرى من زجاجات الاعتبان. فهناك مثلا أنواع من القوارير المشروبات الغازية أو المثلجة ، وهي متاحة في عدد من البلدان ولها مزايا متعددة: فهي مصنوعة من الزجاج ؟ وسعتها في الغالب مناسبة ، أي ، ٢٥ سـ ، ٤٥ ميليلتر ؛ ويمكن الحصول عليها بكميات كبيرة. وتعقم هذه الزجاجات بإضافة محلول تيوسلفات الصوديوم أولًا وتوضع منتصبة (بدون غطاء) في الموصدة أو في فرن الهواء الساخن ، وتلفّ بغطاء من الورق البني مثبت بإحكام بواسطة خيط. أما الأغطية فتعقم على حده ، ثم تلف بالورق.

٤ ـ ٣ ـ ٢ تغليف زجاجات العينات المعدّة للنقل

الشكل ٦ _ صندوق واقي لنقل العينات





بجب أن تنقل العينات أو ترسل في صندوق متين لمنع الكسر ، فيه حيّز كافٍ لوضع أكياس تحتوي على مزيج التجميد وذلك لحفظ العينات باردة. والصناديق المثلي هي التي تتسع لست زجاجات أو ١٢ زجاجة. ويكون الغطاء الخارجي إما من الخشب أو من المعدن ، ويجب أن تكتب عليه بوضوح الكلمات الآتية: «قابل للكسر » ، عينات مياه « عاجــل » ، « الجانب العلوي » ، وكذلك عنوان المختبر الذي سترسل إليه العينات. كما يجب أن تقبت على غطاء الصندوق صفيحة معدنية ذات وجهين يبيّن احداهما اسم

وعنوان مُرسل العينات ، ويبيّن الوجه الآخر اسم وعنوان مختبر تحليل المياه الذي سترسل إليه العينات. وينبغي أن يكون للغطاء مقبض يساعد على حمل الصندوق مرفوعاً بطريقة صحيحة. ويبين الشكل 7 مثالًا لصندوق مناسب لنقل العينات.

٤ - ٤ إرسال العيات

قد تتغير عدة معالم parameters لنوعية المياه أثناء نقل العينات إلى المختبر. ويمكن الاستغناء عن إرسال العينات للفحص وذلك بفحصها في الميدان. أما إذا تعذر ذلك

فيجب تغليفها جيداً في صناديق متينة وإرسالها إلى المختبر بأسرع ما يمكن. وإذا كان من المتوقع أن يستغرق نقلها أكثر من ٢٤ ساعة ، يجب عندئذ استخدام أوساط حافظة holding media خاصة. والحرارة المثالية لتخزين العينات هي ٤ ــ ١٠ ٥ س ؛ وفي المناخ الحار يجب أن تحاط العينات في صناديق النقل بأكياس تحتوي على مزيج تجميد سبق تريده ، كما هو مبين في الشكل ٦.

وفي أماكن عديدة ، لا يملك المسؤولون عن أخذ العينات عربات لنقل زجاجات العينات ، وبالتالي يتحتم استخدام وسائل النقل العمومية. وهذا يعني أن من الضروري الاهتمام بمعرفة جداول مواعيد وسائل المواصلات والطرق التي تسلكها.

ولضمان وصف العينات بشكل واضع وافي ، يجب أن ترفق بها نجاذج مفصلة تحتوي على المعلومات اللازمة عن مكان وزمان جمع العينة ، بالإضافة لوصف العينة واسم الشخص الذي أرسلها. ويبين الشكل ٧ نجوذجاً سبق اختباره عملياً وكان وافيا بالغرض. وهو يحتوي على قسمين يمكن فصلهما ؛ وتسجل نفس المعطيات في القسمين عند الاعتيان sampling. وبعدها يفصل القسم الأصغر ويلصق مباشرة على الزجاجة ، إذا كان مصمعاً ، وإلا يلصق بواسطة مادة مناسبة . وهذه المعلومات مفيدة للمختبر الذي يجري فيه التحليل. وعلى القسم الثاني الأكبر تسجل النتائج في المختبر الذي تمت فيه التحاليل ومعلومات عن الإجراءات المتخدة. وبعدها ترسل نسخ لهيئة التحري المحلية أو لهيئة مرفق المياه المحلية وللشخص المسؤول عن الاعتيان ، وبذا تتوفر لديهم كافة المعلومات الضرورية عن العينات.

الشكل ٧ ـــ النموذج المقترح للارفاق بعينات المياه

برنامج	معطيات العينة
مراقب	
جودة المياه	النطقة
اسم الهيئة المسؤولة	موقع أخذ العينة
-	المكان
	المصدر
الاعتيان والتحليل الجراثيمي	الكلور المتبقي
معطيات الاعتيان	تاريخ الاعتيان وقت الاعتيان
المنطقة	وقت الاعتيان
موقع أخذ العينة المكان	
المصادر ــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	. *
المرسل	
تاريخ أخذ العينة	القسم المنفصل الذي يلصق على زجاجة
ساعة أخذ العينة	العينة
تاريخ التحليل ـــــــــــــــــــــــــــــــــــ	*
وقت التحليل	
الكلور المتبقى ــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	نتائج التحليل تسجل من قبل المختبر،
التالج	
اجمالي القولونيات	التحري ولهيئة مرفق المياه المحلية وللشخص
القولونيات الغائطيةالله المعالم	المسؤول عن الاعتيان
(خلاف ذاك)	
. A. C	
رقم عينة المختبر	
المياه نقية جرثوميا	
المياه غير صالحة جرثوميا	
الإجراء المتخذ	
- 1	
التوقيع	

التحليل الجراثيمي

تعرف أهمية الأمراض المنقولة بالماء منذ زمن بعيد. والمسببات الرئيسية للأمراض المعوية البشرية هي أحياء مجهرية ممرضة. ويشكل تلوث مياه الشرب بالغائط البشري أو الحيواني أكثر الوسائل شيوعاً في انتقال هذه الكائنات الحية إلى الانسان ليس فقط بطريقة مباشرة ، بل أيضاً بطريقة غير مباشرة أثناء تحضير الغذاء. ولهذا فان الهدف الرئيسي من الفحص الجراثيمي للماء الشروب potable هو اكتشاف التلوث الغائطي. ومع انه في الامكان اكتشاف وجود عوامل مُمْرضة مختلفة في الماء ، فكثيراً ما يكون عزل العديد منها والتعرف عليه في غاية التعقيد ، ونادراً ما يعطي نتائج كمية. ولذلك يُتبع اسلوب غير مباشر في تقدير الأخطار المتبطة بمياه الشرب الملوثة بعوامل ممرضة معوية. وهذا الأسلوب مبني على افتراض أن تقدير مجموعات الكائنات الحية المشعرة) يدل على مستوى التلوث المغائطي في مرفق المياه. وهكذا فان تقدير هذه الكائنات الحية يوفر دلالة غير مباشرة لخطر النعائطي في مرفق المياه. وهكذا فان تقدير هذه الكائنات الحية يوفر دلالة غير مباشرة لخطر التعرض للعوامل المرضة المعوية المحمولة بالماء.

اختيار الجراثيم المُشْعِرة

الجراثيم القولونية هي المؤشر الذي يقاس اكثر من غيره بين مشعرات نوعية المياه ، مع أن الحبرة قد دلت على أن استعمالها لا يؤدي الغرض المنشود تماماً. ويعرّف إجمالي القولونيات بالجراثيم سلبية الغرام Gram-negative القادرة على تخمير اللاكتوز في درجة حرارة $^{\circ}$ أو $^{\circ}$ س مع انتاج حمض وغاز وألدهيد في غضون $^{\circ}$ س مع انتاج حمض وغاز وألدهيد في غضون $^{\circ}$ س مع انتاج حمض وغاز وألدهيد في غضون $^{\circ}$ س مع انتاج حمض وغاز وألدهيد في غضون $^{\circ}$ للسيتوكروم اكسيداز ، وليست من ذوات الأبواغ.

والقولونيات الغائطية (القولونيات المتحملة للحرارة) هي مجموعة فرعية من إجمالي القولونيات لها نفس الخصائص باستثناء كونها تحتمل درجات أعلى من الحرارة ما بين ٤٤ وهر٤٤ من وتنمو فيها ، كما أنها تكوّن الإندول من التربتوفان . وتعتبر الجراثيم التي لها هذه الخصائص المشتركة إشريكيات قولونية ظنية presumptive Escherichia coli . وبالامكان البات وجود الاشريكية القولونية عينها بواسطة اختبارات خاصة موضحة في الجزأين الأول والثاني من هذه الدلائل أأ.

⁽أً) دلائل جودة مياه الشرب ، جنيف « منظمة الصحة العالمية ، ١٩٨٤ (الجزء الأول ، الصفحة ١٨٨ ، والجزء الثاني ، الصفحة

وتشمل مجموعة القولونيات أجناساً مختلفة ، قد تكون كلها من أصل غائطي. وهي تستطيع التكاثر في الظروف الملائمة في وجود مواد عضوية. وكثيراً ما ترتبط بعض أنواع القولونيات بمخلفات النباتات أو قد تعيش عادة في التربة أو في المياه السطحية. وهكذا يجب ألا تعتبر مجموعة القولونيات مُشعراً للجراثيم التي من أصل غائطي. ولهذا فان استخدام إجمالي القولونيات كمشعر indicator قد يكون ذا قيمة محدودة في تقدير التلوث الغائطي للمياه السطحية ، وخاصة مياه الآبار الضحلة غير المحمية ، حيث كثيرا ما يسهل التلوث بقولونيات ليست من أصل غائطي. ولكنه قد يكون ذا فائدة في مياه الآبار العميقة ، مع أن بقولونيات غير غائطية. هذا وقياس إجمالي القولونيات مناسب بصفة خاصة لإمدادات المياه المعالجة والمكلورة ؛ وفي هذه الحالة يدل انعدام إجمالي القولونيات عادة على أن المياه قد تمت معالجتها وتطهيرها على نحو كاف للقضاء على العوامل المهرضة المختلفة.

وقياس القولونيات الغائطية على وجه التخصيص هو مُشعر أفضل للتلوث العام بمواد من أصل غائطي أصل غائطي. ومع أن النوع السائد هو الإشريكية القولونية ، التي هي من أصل غائطي بصفة محددة ، فقد توجد أيضاً في المياه الملوثة بمواد غائطية ذراري أنواع أخرى مثل الكلبسيلة الرئوية Klebsiella pneumoniae ولكن يجب ألا يغيب عن الذهن أن أنواع الكلبسيلة الرئوية والأمعائيات قد تكون متصلة بتحويل المواد العضوية والحطب المنقوع بالماء إلى سماد وخاصة في الأقاليم ذات المناخ الحار ، الأمر الذي يبلغ عن حدوثه في أجزاء من الهند. ولكن بما أن التحليل الجراثيمي للمياه غير المعالجة بالكلور يتزامن عادة مع المنتيش الصحى ، فهذا يسهل بصورة عامة تفسير النتائج.

وينبغي من الناحية المثالبة أن تخلو إمدادات مياه الشرب من القولونيات الغائطية. ولكن قد لا يكون ممكناً عملياً تحقيق هذا الهدف بصورة دائمة في البلدان النامية ، وخاصة في المناطق الريفية. وهكذا قد يكون من الضروري لفترة مؤقتة وضع معيار مختلف لمستوى التحمل. وعندما يتم وضع مستوى تحمل مؤقت كهذا ، يجب أن نضع نصب أعيننا نوعية مصادر المياه البديلة. وبالإضافة إلى ذلك ، يجب التفكير ملياً إن كان بالإمكان إجراء معالجة بطريقة موثوقة لمصدر مياه مشتبه فيه.

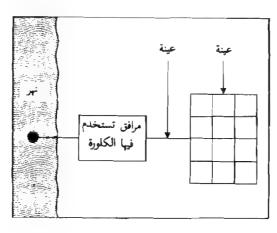
وفيما يلي مثالان شائعان لمستويين من التلوث غير المرغوب إلى حد بعيد يوجدان حتى في إمدادات المياه المحمية وهما: مياه ينابيع محمية غير معالجة بالكلور قد تحتوي (في العادة) على ١٠ قولونيات غائطية في كل ١٠٠ ميليلتر من الماء ، ومياه سطحية محمية ذات تعداد يزيد عن ١٠٠٠ من القولونيات الغائطية في كل ١٠٠ ميليلتر من الماء. وفي بعض الحالات ، قد

يكون من المناسب أن يضاف إلى تعداد القولونيات الغائطية قياسات لمجموعات أخرى من المجارئيم ، مثل العقديات البرازية faecal streptococci ولكن العقديات البرازية تتضمن أنواعاً أخرى قد تتكاثر في التربة وفي المياه السطحية وخاصة بالإئتلاف مع المواد العفنة من غلفات النباتات. ومع ذلك ، فإن العقديات المستمدة من البراز تعيش لمدة أطول في المياه الجوفية من القولونيات الغائطية. وقد تكون هذه الاعتبارات ذات مدلول في العديد من المناطق الريفية.

وبهدف التبسيط ، فإن منهجية الفحص المجهري لإمدادات مياه المجتمعات الصغيرة المبينة هنا ، تقتصر على مجموعة القولونيات ، لأن هذه المجموعة معروفة بقدر أكبر ، وهي أيضاً سهلة القياس نسبياً. ولدى اكتشاف القولونيات في الماء ، تتاح في العادة معلومات كافية لاتخاذ القرارات الضرورية بشأن الإجراء الاصلاحي اللازم ، وخاصة عندما تتاح أيضاً نتائج تفتيش صحى أجري في الوقت نفسه.

وفي حالة المياه التي تعرّض لمعالجة تصل حد التطهير ، بما في ذلك المياه الموجودة في شبكة التوزيع ، قد يكون تعيين إجمالي القولونيات كافياً للتحقق من جودة المياه . ولكن

الشكل ٨ ــ مثال لوضع يستدعي استخدام اجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية كجراثيم مشعرة



شبخة التوزيع ، قد يكون تعي تلوث المياه في شبكة التوزيع قد ينشأ عن وصلات الأنابيب التي بها خلل ، أو عن الأنابيب المكسورة ، والموصلات المتقاطعة ، والدفق الارتصدادي والدفع back-siphonage ،

back-siphonage والصهاريج المعينة ، وما إلى ذلك . والملوّثات التي تدخل في الشبكة بهذه الطريقة قد تتفاعل مع الكلور الموجود في الماء وتخفض الكلور المتبقي إلى الصغر بسرعة . وفي هذه

الظروف من الضروري تقدير ما إذا كان التلوث من منشأ غائطي أم لا . وفي حالة الاشتباه بتلوث غائطي ، فعندها يجب قياس إجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية على السواء في إمدادات المياه المعالجة و/ أو المطهرة ، وفي شبكات التوزيع (انظر الشكل ٨).

وفي حالة المياه غير المعالجة وغير المكلورة ، مثل المياه السطحية أو مياه الآبار الضحلة أو العميقة ، يصلح اكتشاف القولونيات الغائطية وحده بصورة عامة كدليل كافٍ لتحديد ما إذا كانت هناك جراثم ممرضة موجودة في الماء (انظر الشكل ٩).

٥ ـ ٢ طرائـق التحليل

لقد استحدثت طريقتان لاكتشاف الجراثيم المشعرة في الماء هما: (أ) طريقة الأنابيب المتعددة (MT)؛ و (ب) طريقة الترشيح الغشائي (MF). وتطبيقهما الميداني موضح في الملحق ٤ كما أن الوصف التفصيلي لكل منهما مبين في الملحقين ٥ و ٦ على التوالي. وفيما يلي بيان موجز لمزاياهما وقيودهما ، مع إرشادات عملية عن كيفية اختيار الطريقة المناسبة في الأرضاع المختلفة.

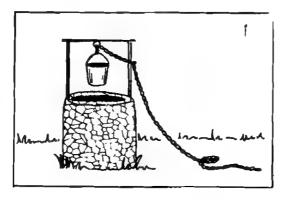
۵ _ ۲ _ ۱ طریقة الأنابیب المتعددة (MT)

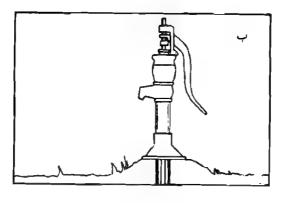
في طريقة الأنابيب المتعددة تضاف كميات مختلفة من الماء إلى أنابيب تحتوي على مستنبت culture medium مناسب. فتتكاثر الجراثيم الموجودة في الماء ، ويمكن التوصل إحصائيا إلى تعيين العدد الاكثر احتالاً (MPN) للجراثيم الموجودة في عينة الماء الأصلية ، وذلك بمعرفة عدد الأنابيب الملقحة والأنابيب التي تبدي تفاعلا ايجابياً.

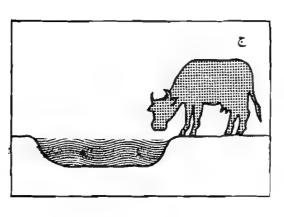
قابلة للتطبيق على كافة أنواع عينات المياه: فيمكن استخدامها في حالة المياه النقية ، أو الملونة أو العكرة التبي تحتوي على فضلات أو على حمأة sludge الفضلات، أو جسيمات الطين أو التربة شريطة أن يكون توزع الجراثيم في عينات الاختبار المعدة متجانساً. والطريقة حساسة بشكل كاف نظرياً ، لقياس مستويات متدنية من الجراثيم في عينات الماء ، ولو أن ذلك يتطلب أوعية تتسع لأحجام أكبر من العينات تستخدم كأوعبة للزرع، ولكن في الظروف العادية يكون الحجم الاكبر المستخدم هو ١٠

وطريقة الأنابيب المتعددة

الشكل ٩ ـــ أمثلة لأوضاع تستدعي استخدام القولونيات الغائطية كجراثيم مشعرة



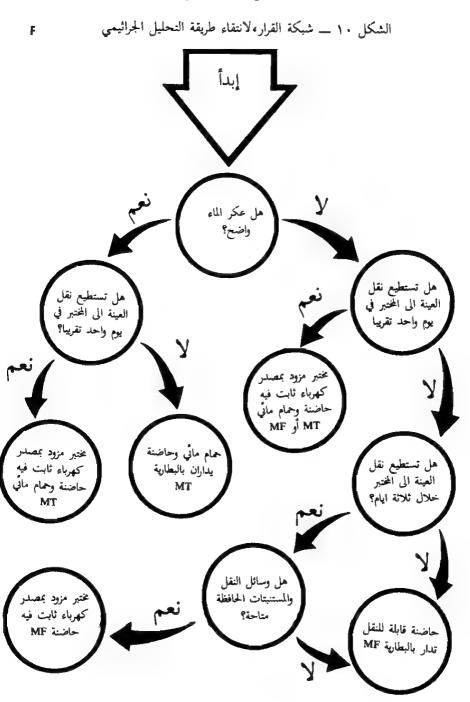




• - ۲ - ۲ طریقسة الترشیح الغشائی (MF)

ميليلتر في المعتاد.

في هذه الطريقة يرشح حجم معلوم من الماء خلال غشاء يستبقى الجراثيم على سطحه. ثم يحقن الغشاء على مستنبت انتقائي مناسب يسمح للجراثيم بالتكاثر وتكويسن المستعمسرات.



MT = طريقة الأنابيب المتعددة . MF = طريقة الترشيع الغشائي .

ويتناسب عدد المستعمرات المحصى تناسباً مباشرا مع المحتوى الجرثومي لماء العينة الذي يجري تحليله. ولم تستخدم هذه الطريقة على نطاق واسع كما استعملت طريقة الأنابيب المتعددة. وهي غير مناسبة للمياه العكرة ولكن من ناحية أخرى لها مزايا متعددة. وفيما يلي مزاياها وقيودها الخاصة :

(أ) المزايا

- يتم الحصول على النتائج على نحو أسرع ، إذ يمكن تقدير عدد القولونيات في أقل من ٢٤ ساعة ، في حين تتطلب طريقة الأنابيب المتعددة ٤٨ ساعة ، بصرف النظر عن الحصول على نتيجة سلبية أو نتيجة إيجابية ظنية presumptive ،
 - تقلل من العمل المطلوب وتؤدي إلى توفير في بعض التوريدات والأواني الزجاجية ؟
 تعطى نتائج مباشرة ؟
 - _ سهلة الاستعمال في المختبرات ، أو حتى في الميدان باستخدام أجهزة قابلة للنقل.

(ب) القيود

- العكر المرتفع الذي يسببه الطين والطحالب وغيرها يمنع ترشيح حجم كافي للتحليل ،
 وقد يُنتج أيضاً راسباً على الغشاء قد يتداخل مع النمو الجرثومي ؟
- _ وجود تعداد عالٍ نسبياً من الجراثيم غير القولونية قد يتداخل مع تعيين القولونيات ؟
- قد يكون من الصعب الحصول على مراشح غشائية مناسبة ، وهي بالإضافة إلى ذلك
 قد تكون باهظة التكاليف نسبياً ؛
- _ قد يحتوي الماء على مواد سامة ربما تمتصها الأغشية فتؤثر بذلك على نمو القولونيات.

٥ ــ ٣ انتقاء الطريقة

يجري التحليل الجراثيمي عادة في المختبر. أما في المناطق النائية حيث يُفتقر إلى وسائل النقل ، وهذه الاختبارات النقل ، فيمكن محلياً إجراء تحليل مبسط باستخدام أجهزة قابلة للنقل ؛ وهذه الاختبارات الميدانية للتحليل الجراثيمي موضحة في الملحق ٤.

وللمعاونة في انتقاء الإجراء أو الطرائق المستخدمة يظهر في الشكل ١٠ تخطيط لشبكة القرار decision network. والهدف من هذا الرسم التخطيطي هو إعطاء مقترِحات بشأن المنهج الواجب اتباعه: وقد تؤثر ظروف محلية أو ظروف أخرى في اتخاذ القرار النهائي.

٦ ــ تعيين نسبة الكلور المتبقى

٦ ـ ١ ماذا يحدث للكلور في الماء

إن تطهير إمدادات المياه هو أهم حاجز يصد الجراثيم والفيروسات الممرضة ؛ والكلور بشكل أو بآخر هو عامل التطهير الرئيسي المستخدم في معظم البلدان.

ويمكن دون ريب تفسير التفوق السبّاق للكلور كمطّهر ، وذلك لسهولة الحصول عليه ، ورخصه ، ومعوليته ، بالإضافة لسهولة استعماله وقياسه في إمدادات المياه. وفيما يتعلق بتعيين كميته عن طريق التحليل ، من المهم معرفة ما يحدث للكلور أو للمواد التي تطلق الكلور عند إضافتها إلى الماء ، الأمر الذي يتوقف على المواد الأخرى الموجودة.

(أ) عندما يحتوي الماء على بعض المواد المختزلة ، مثل أملاح الحديدوز أو سلفيد الهيدروجين ، فإنها تحتزل جزءاً من الكلور المضاف إلى أيونات كلوريدية .

(ب) عندما يحتوي الماء أيضاً على مواد أخرى قادرة على التفاعل مع الكلور ، مثل الأمونيا ومشتقاتها ، والمواد العضوية ، والجراثيم ، الح ، ينخفض مستوى الكلور الحر ، وقد تنتج بعض المركبات العضوية المكلورة.

(ج) إذا كانت كمية الكلور المضاف كبيرة إلى حد كافٍ يكفل عدم اختزالها أو اتحادها برمتها ، فان جزءاً من الكلور يبقى حراً في الماء ؛ وهذا ما يطلق عليه اسم الكلور الحر المتبقى أو الكلور الحر .

وعندما يتفاعل الكلور كيميائياً كما في (أ) و (ب) أعلاه ، يفقد قدرته المؤكسدة ، وبالتالي خصائصه المطهّرة. ولكن بعض المركبات التي تتكون باتحاد الكلور مع مشتقات الأمونيا تستمر محتفظة ببعض خصائصها المطهّرة. ويصطلح على تسمية الكلور الموجود بهذا الشكل بالكلور المتحد المتبقي أو الكلور المتحد.

وعندما تكون أنواع المركبات المتفاعلة الأخرى كثيرة بالنسبة للكلور المضاف أصلًا، ينخفض مستوى الكلور إلى الصفر.

ويطلق على الكلور الحر بالإضافة إلى الكلور المتحد اسم إهماني الكلور المتبقى. ومن ناحية التطهير ، فإن الشكل الأهم هو الكلور الحر ، لأن قدرته المبيدة للجراثيم أعلى من قدرة الكلور المتحد . وبالتالي ، يهدف التحليل الروتيني دائماً إلى تعيين مستوى الكلور الحر على الأقل.

٦ ـ ٢ الطرائق المستخدمة

يكون الكلور في المحلول المائي غير ثابت ، كما أن محتوى عينات المياه من الكلور ينقص بسرعة ، وخاصة في المحاليل غير المركزة. ومما يزيد في سرعة نقصان مستوى الكلور تعرّض المحلول لضوء الشمس أو لأضواء أخرى قوية ، أو عند رجّه. لذلك يجب تحليل عينات الماء بعد الاعتيان sampling مباشرة. ويجب عدم تخزين العينات بغية تحليلها فيما بعد. ورغم وجود طرائق متعددة وكواشف مناسبة لتعيين الكلور المتبقي ، هناك ثلاث طرائق موصوفة فقط ، وهي التي يستخدم فيها ن ، ن _ دي ايتيل بارافينيلين ديامين (DPD) وأورثوتوليدين (OT) ويوديد بوتاسيوم النشا.

وفي حالة الكاشفين الأولين ، يمكن استخدام قياس اللون الضوئي الجراؤهما بلون عناء في أو القياس الضوئي الطيفي spectrophotometry اللذين يمكن إجراؤهما بلون عناء في الميدان باستخدام أجهزة للمقارنة البصرية visual comparators أو طرائق بسيطة للمقارنة بأنابيب الاختبار أو كلا الطريقتين. وفي التحليل الذي يستخدم فيه المركب ن ، ن - دي إيتيل بارافينيلين ديامين يمكن أن يكون الكاشف جامداً أو محلولًا. وكلاهما متاحان تجارياً ، والجامد أكثر ثباتاً إلا أن المحلول اكثر توفرا ولهذا السبب يوصى باستخدامه. ويجب حفظ المحلول في زجاجات بُنية اللون والاستغناء عنه عندما يتغير لونه بشكل واضح. ويمكن استخدام هذا الكاشف والأورثوتوليدين على السواء في فحص عينات ماء يتراوح رقمه الهيدروجيني ph ما بين ٥ ٦ و ٥ ٨ دون أي درء buffering خاص.

وبالنظر لخصائص الأرثوتوليدين المسرطنة فقد أقلع العديد من البلدان عن استخدامه ، وأعطيت الأفضلية عموماً إلى ن ، ن ... دي إيتيل بارافينيلين ديامين. وفي حالة الاستمرار باستخدام الأورثوتوليدين يجب بذل عناية خاصة عند تداوله. وإنه لمن الضروري ، بصفة خاصة ، ضمان عدم توزيع الأورثوتوليدين بالممص بواسطة الفم بتاتاً ، ويجب تجنب استنشاقه أو تعرض الجلد له.

وإذا استخدمت أجهزة قياسية تجارية للمقارنة البصرية ، فيمكن حينئذ أن يقوم بإجراء الاختبار أفراد حاصلون فقط على حد أدنى من التدريب. وفي طريقة الأورثوتوليدين قد يكون التركيز المقدّر للكلور الحر مرتفعاً بعض الشيء بسبب تداخل ما يوجد من كلور متحد. ولكن يمكن تقليل هذا التداخل إلى أدنى حد باجراء الاختبار بأسرع ما يمكن لأن الكلور المتحد يتفاعل ببطء أكثر من الكلور الحر. وفي حالة الاشتباه بوجود تركيز عالي للكلور

Ţ,
į.
المدادات
٤
4,
ع. م
ŧĈ.
والوهائيه
1
الإصلاحيه
15
إعدايير
-
الجلول ه _

	مقبولة في شبكة التوزيع	اعلاه	التوزيع وكدلك القيام بالتصليح والصيانه هوراء
	النوعية الجرثومية(أ) للمياه غير	(أ) إن كان المصدر غير مقبول اتبع ما هو مذكور	من الضروري إجراء مراقبة متكررة ودقيقة لشبكة
	•	(ب) قم باجراء تفتيش صحي مفصل واصلح العيوب المكنشفة	
	مقبولة عند المصدر	أو استخدام مُطهّر و/ أو مراشعٍ في المنزل	أمر ملم جنداً)
	النوعية الجرثومية(أ) للعياه غير	أسن (أ) كلور المياه إن كان ذلك عملياً أو أوص بغليها	العنيس الصحي قم بحماية المصدر ومنطقة مستجمع المياه (هذا
بالانابيب	مقبولة	أنصح بالغلي أو استخدام مطهر و/أو مواشع في	اقتضى الأمر لإصلاح العيوب المكتشفة اثناء
امنادات غير معالجة منقدلة	من المناسبة المناسبة المناسبة	المراد ال	ملائمة العلمان والمراجعة المساح المساحة المساح
			technologies المستخدمة والممارسات المتمه
		(ج) هم باجراء معتبق صحي مفصل واصلح العيوب المكتشفة	ب اللازمة على حدث وعن تنامج التحوي العمامي المساعدتها في تقرير ما إذا كانت التقانات
باعمال		(ب) تثبت من النوعية الجرثومية	 ب) زود هيئات موقع المياه بالمعلومات الاسترجاعية الدين المسترجاعية
يلوية أو مضخات تدار	وجسود ورائب محملي	استخدام مواد مطهرة في المنزل	انتهز الفرصة لتعزيز تثقيف المجتمع ومشاركته
أو عميقة ذات مضخات		رأً) إذا لم يتح إملاد مأمون بديل ، أنصح بالغلي أو	الصمى
من آبار مغطاة أو آبار ضحلة		أو استخدام مادة مطهرة و/أو مراشع في المنزل	الأمر لاصلاح العيوب التي تكتشف اثناء التفتيش
أمدادات غير منقولة بالانايي		ور او المراسح في المراسح المراسح المراسح المنظر المراسح المراس	أذل مصادر التلوث و/ أو رَفِي البقر إذا استلزم
		(ب) إنصب يغلي ماء الشرب ، واستعمال المواد المطهو	علم تشييد آبار عموره محتموله جديده ، وعزر
		من الكلور واتبعها بكلورة متواصلة	جهاز لرفع إلماء منعول عن المستحلم ؟ وتسجع
الآبار المحفورة المكشوفة	يتوقع عادة حدوث التلوث	(أ) نظف البئر اذا اقتضى الأمر وأضف كمية كبيرة	حولها إلى بر عمية ومفطأة ذات مضعة يدوية أو
	1		
مصدر وطريقة الإمداد	البيّنات أو المعلومات المتاحة	التدايع الاصلاحية الفورية	الاجراء الوقائي لتفادي رجمة التلوث

(أ) وفقا للملائل الموصى بها ، تحتر نوعية المياه «غير مقبولة» إذا تأكدت النتيجة الايجابية للعينة.

وخاصة في حالة الشبكات التي تعمل بصورة

(ب) إن كان المصدر مقبولا ولكن شبكة المياه مشتبه

التداير الأصلاحية الفورية

اليّنات أو المعلومات المتاحة

مصدر وطريقة الإمداد

الاجراء الوقائي لتفادي رجعة التلوث

أ) من الضروري إجراء مراقبة متكررة ودقيقة للشبكة

٤٢

قمع باجراء تفتيش صحي مفصل لشبكة التوزيع بها ، كُلُور المياه أو انصح بالغلي أو التطهير في انتظار النتيجة ، كلور إمدادات المياه العامة أو وأصلع العيوب المكنشفة (أ) خذ عينة لتحديد النوعية الجرثومية ، وبلمون وجود وباء محلي لعلموى معوية

أنصح بالغلي أو التطهير في المنزل

(ب) قم باجراء تفتيش صحى مفصل للمصدر ولشبكة التوزيع واصلح العيوب المكتشفة تأكد من النوعية الجرثومية وإذا اقتضى الأمر انصح بالغلي أو استخدام مطهر و/ أو مراشح

نتائج التفتيش الصحي للمصدر وعطة المعالجة و/ أو

امتنادات معالجة منقولة

شبكة التوزيع غير مقبولة

بالأنايي

 (أ) اضمن كلورة كافية لامدادات المياه العامة أو
 (ب) قم باحراء تفتيش صحى مفصل للشبكة يرمتها
 وأصلح الميوب المكتشفة في المنول

(ب) تأكد من إجراء عمليات التفتيش الصحي الروتيني جوهري ، وخاصة في حالة الشبكات التي تدار برمتها ، كما أن ادارة وصيانة الشبكة بعناية أمر بصورة متقطعة.

من الضروري إجراء مراقبة متكررة ودقيقة للشبكة

Θ,

نوعية جرثومية() غير مقبولة للمياه بعد المعالجة أو في

شبكة التوزيع

(ب) تأكد من اجراء عمليات التغيش الصحي الروتيني

بصورة متقطعة

(ج) زود هيئات مرافق المياه بالمعلومات الاسترجاعية

جوهري ، وخاصة في حالة الشبكات التي تدار

يرمتها ، كما أن إدارة وصيانة الشبكة بعناية أمر

(ج) زود هيئات مرافق المياه بالمعلومات الاسترجاعية

ام الح الح

(أ) وقفاً للملائل الموصى بها ، تعور نوعية المياه «غير مقبولة» إذا تأكدت النتيجة الإيجابية للمينة عند تكرار الفحص.

الكائنات الحية أشد مقاومة إلى حد بعيد من الجراثيم أو الفيروسات للتعطيل بالكلورة عند مستويات الكلور المتبقي ومُند التلامس الموصى بمراعاتها في حالة الجراثيم والفيروسات. ولهذا فإن مثل هذه الكلورة قد لا توفر الحماية الكافية ضد انتقال هذه العوامل بواسطة مياه الشرب. وبصفة خاصة كانت إمدادات المياه المعالجة بواسطة الترشيح الضغطي والتطهير بالكلور مسؤولة في بعض الاحيان عن تفشيات للجياردية منقولة بالماء. لذلك يجب بذل عناية خاصة في مراقبة العملية حيث يمكن تلويث المياه الخام بواسطة الحيوانات الأوالي المعوية وخاصة عندما تكون الكميات المتبقية من المطهر منخفضة.

وعندما تكون الفاشيات المرضية ناتجة عن تلوث مياه الشرب بالأوالي المعوية الممرضة ، فقد يكفل غلي الماء مكافحة فعّالة بتعطيل نشاط الجياردية والمتحولة الحالة للنسج والاشريكية القولونية. ويجب بذل محاولات للتعرف على مصدر التلوث وإزالته وإجراء استقصاء لاستعراف وإصلاح أوجه القصور في المعالجة وفي شبكات التوزيع.

٧ ــ ٣ ــ ٢ دودة غينيا

إن داء التنينات (الإصابة بديدان غينيا) يمثل مشكلة تتعلق بالإمدادات الصغيرة للمياه غير المنقولة بالأنابيب (مثل الآبار ذات الدرجات أو الصهاريج) التي كثيراً ما يتعذر رصدها بانتظام. وبكفي جادف copepod واحد يحتوي على يرقة واحدة لأن يصيب الإنسان بالتنينة Dracunculus ، مع أن العبء الديداني يتوقف على عدد وجنس اليرقات المُعدية التي يبتلعها الإنسان. وحيث أن باستطاعة دودة غينيا أنثى واحدة ناضجة ملقحة أن تسبب مرضاً شديداً ، لذلك يجب إبادة هذه الاطوار المُعدية من مياه الشرب. وهذا إجراء هام لأن هذا هو الطريق الوحيد لانتقال التنينة إلى الانسان. وبالنظر للطريقة التي تصل بها اليرقات الربدية habditiform إلى الجوادف وcopepods (بتسربها إلى الآبار من سيقان الناس الذين يسحبون الماء) فمن الواضح أن حماية المصدر هي خير أسلوب للوقاية. ويكفي عادة استعمال طوق للبثر يرتفع فوق مستوى سطح الأرض ويصرف الماء بعيداً عن البثر ، وإن كان من المُفضل تركيب غطاء للبئر وتثبيت مضخة عليه. وفي حالات الطوارىء يمكن قتل الجوادف المعدية بالقاء حبيبات مبيد الحشرات تيميفوس temephos في الآبار بنفس الجرعات المطلوبة المخافحة يرقات الحشرات. وقد ثبت في بعض الحالات نجاح استعمال القماش القطني المزدوج الثخانة في ترشيح مياه الشرب.

٨ ــ تثقيف واشــراك المجتمع

الهدف من يرامج إمدادات المياه هو ضمان توصل الجميع إلى كميات كافية من المياه الجيدة النوعية بطريقة مريحة وعلى مدار السنة. وفي حين أن معظم مستخدمي الماء سرعان ما يقدرون تيسر الحصول على الماء وتوفره بكميات كافية طوال العام ، فقد لا يسهل عليهم استعراف جودة المياه. فالعديد من الناس لا يستطيع تقدير جودة الماء إلا من حيث خصائصه الجمالية ، أي الصفاء ، واللون ، والعكر ، والطعم ، والرائحة. وربما يفي الماء بمثل هذه المتطلبات الجمالية إلا أنه يبقى غير مأمون من حيث نوعيته الجرثومية أو الكيميائية أو كليهما. وهكذا ، بالإضافة إلى تركيب المعدات الثقيلة ، ينبغي لبرامج المياه أن تضم عنصراً لإعلام المستهلك وتثقيفه. وينتظر أن يؤدي مثل هذا الإدراك إلى تحسين السلوك المؤدي عنصراً لإعلام المستهلك وتثقيفه. وينتظر أن يؤدي مثل هذا الإدراك إلى تحسين السلوك المؤدي لمنع تلوث مصادر المياه ، وضمان نظافة منافذ المياه العمومية ، والتخزين الصحي لمياه الشرب في المنازل ، وربما في منع التخريب المتعمد لأجزاء شبكة المياه القابلة للعطب أو إتلافها. ويجب ألا يخلق برنامج الإعلام والتثقيف شعوراً لدى الناس بحقهم في الحصول على ماء مأمون فحسب ، بل إدراكاً لمسؤوليتهم عن استخدام هذا المورد وصيانته بحكمة وبطريقة سليمة.

٨ ـ ١ اشراك المجتمع

الهدف من تحري جودة المياه هو حماية امدادات مياه الشرب من التلوث إلى اقصى حد ممكن. فعندما يحدث التلوث ، يوفر التحري الفعّال إنذاراً مبكراً يسمح بالقيام بتدخلات تهدف إلى خفض أو إزالة الاخطار التي تهدد صحة الإنسان. إن قدراً ما من تحري جودة مياه الشرب يقع بوضوح في نطاق مسؤولية وزارة الصحة ولكن القليل من البلدان هو الذي يمتلك الموارد المطلوبة لتوفير تغطية شاملة بالتحري لكافة إمدادات المياه التي في حوزته. كما أن المناطق الريفية والمجتمعات الصغيرة لها مشاكلها الخاصة. فإن بُعدها عن مختبرات وخدمات الوزارة المسؤولة ، وحجمها الصغير وعددها الكبير في معظم البلدان ، يجعل من الصعب ، الوزارة المسؤولة ، وحجمها الصغير الحكومة المركزية القيام بأي عمل يزيد عن التحري الدوري.

ويكمن حل هذه المشاكل في مفهوم الرعاية الصحية الأولية الذي يتضمن ثلاثة عناصر تنطبق بصورة متساوية على تحري جودة المياه. وأول هذه العناصر هو التثقيف الصحي ، أي توفير الإعلام المصمم بحيث يثير رغبة الناس في الحصول على إمدادات مياه مأمونة. والعنصر الثاني هو توفير أية مساعدة تقنية ضرورية تعين الناس على تحقيق رغبتهم في الحصول على مياه مأمونة. أما العنصر الثالث فهو استخدام الناس في المجتمع المحلي لمهاراتهم ومواردهم الخاصة في القيام باعمال تهدف إلى تحسين صحتهم ، وهي في هذه الحالة ، الأعمال التي تحفظ سلامة إمدادات المياه.

والمدخل إلى التثقيف الصحي المجتمعي هو تجميع صورة بيانية للمجتمع تصف مدى الإدراك المحلي للمشاكل والاحتياجات الصحية. وهذا العمل يكون في العادة من مسؤولية عامل الصحة الأولية. ولا يقصد بهذه الصورة البيانية أن تستخدم من قِبَل الاختصاصيين الحكوميين في صياغة الحلول لمشاكل المجتمع ، بل تستخدم بدلا من ذلك كاساس لحوار مع المجتمع ينتج عنه قيام المجتمع بابتكار وتقرير ما يجب اتجاذه من أعمال للتغلب على ما يتم التعرف عليه من مشاكل أو تطويقها وتلبية ما يدركه من احتياجات. وقد لا تُدرَك جودة المياه والأمراض المرتبطة بالماء كمشاكل ذات أولوية. وفي هذه الحالة ، لا ينبغي للعامل الصحي أن يفرض هذه المسألة بالقوة ، إذ من الأفضل جداً أن يقدم الإرشاد اللازم ويقود المجتمع المحلي للتعرف على المشكلة. وفي الوقت المناسب سيدرك المجتمع الحاجة إلى تأمين سلامة إمدادات المياه.

ويجب الاعتراف من خلال التثقيف الصحى بأن استعمال الماء للتصحح الشخصى والمنزلي يمكن أن يكون له أثره أيضاً على الصحة. ولذلك يجب أن تتفادى التدخلات التثقيفية خطر «الإفراط في عرض» أي جانب منفرد للتزويد بالمياه. فإن إمدادات المياه المأمونة والمريحة والموثوقة هي حاجة بشرية أساسية بدونها يستحيل عملياً الحفاظ على بيئة سليمة. ومع ذلك فإنه ليس كافياً في حد ذاته لتأمين الصحة الجيدة ؛ فيجب استعمال إمداد المياه بطريقة سليمة في التصحح الشخصي والمنزلي والمجتمعي بمصاحبة قدر كافٍ من التغذية والإصحاح الغذائي ، بالإضافة إلى تصريف صحيح للمفرغات excreta. وهكذا من الضروري أن يتجنب برنامج التثقيف الصحي خلق انطباع بأن تحري جودة المياه سيمنع حدوث المرض. فهو قد يؤدي إلى تحسين الوضع الصحى ولكنه لا يحل كافة المشاكل.

إن التحسن في الوضع الصحي الذي ينتج عن توفير المياه المأمونة قد ينعكس أولًا على انخفاض في معدل حدوث الإسهال بين الرضّع والأطفال الصغار. ففي تجربة مقارنة راقبة حديثة ، تم تنظيف حاويات المياه المنزلية وتعبتها بمياه مكلورة بصورة دورية بينا زودت مجموعة راقبة بكمية غفل من مياه مقطرة. وقد زاد معدل انخفاض الاسهال بين أطفال

هذه من الاختبارات الراقبة القليلة التبي أجريت على هذا النحو. وتوفر هذه النتائج دليلًا مقنعاً على أهمية مياه الشرب المطهرة على الصحة ، ويفضل أن يحتوي الماء على نسبة من الكلور المتبقى تقبل أي عامل مُمرض موجود في حاويات المياه أو أطباق الطعام. وكانت النتيجة المثيرة لهذه التجربة أن ادركت مجموعة الماء الغفل تحسّن الوضع الصحى لدى المجموعة التي استخدمت المياه المكلورة واستنتجت أن المياه قد عولجت بطرق مختلفة. مما دعاهم للمطالبة بمعالجة مماثلة وفي النهاية زودت العائلات كلها بماء مكلور.

والنتائج التي تم الحصول عليها من هذه التجربة توحى بنهج يمكن للعاملين الصحيين المعنيين بجودة المياه اتباعه. فبقدر ضئيل من إمدادات محلول الهيبوكلوريت وبتعاون من بعض العائلات في المجتمع الحلى ، يمكن تأمين سلامة المياه المخزونة في بيوت إرشادية demonstration. وإذا لم يكن محلول الهيبوكلوريت متاحاً ، يمكن تحقيق تحسن كبير في النوعية الجرثومية للمياه المخزونة في البيوت وذلك عن طريق العناية بالنظافة في تداول حاويات التخزين ومحتوياتها. وسيلاحظ الجيران التحسن الذي يطرأ على صحة أطفال العائلات الإرشادية مما يولد مطالبة بالمياه المأمونة. وسيظهر المجتمع المحلى في الحال رغبته بالاهتمام بحماية مصدر المياه وأنشطة التحري المماثلة. ولكن هذا يتطلب الصبر الأن الفوائد الصحية ستكون تدريجية ؛ وقد تصعب ملاحظتها من يوم لآخر. ولكنها ستكون ذات أثر واضح بعد انقضاء ستة أشهر أو سنة . لهذا السبب ينبغي على العامل الصحى حفظ سجلات ليبين منها للأمهات في المجتمع المحلي ، المعدل المنخفض لحدوث المرض بين أطفالهن.

وفي غضون ذلك ، على العاملين الصحيين ملاحظة ممارسات إمدادات المياه التي يتبعها المجتمع المحلي. إذ عليهم ملاحظة مرفق المياه وإمكانية تلوثه وطريقة استخدامه ، وبحث العيوب الظاهرة مع قادة المجتمع. وفي الوقت نفسه يجب ألا تغيب أسس الرعاية الصحية الأولية عن الإذهان وهي ــ الحساسية الثقافية ، والعون الذاتي المجتمعي ، والتقانة الملائمة. فعندما يستطيع الناس فهم العلاقة بين جودة الماء والمرض ، يصبح من السهل بصورة متزايدة تطبيق التحري وتدابير المكافحة. وبعض التدابير البسيطة ، مثل إحاطة نقطة تجميع المياه بالسياج لحفظ المواشي بعيدة عنها ، أو حماية ينبوع المياه بعد التصريف السطحي ، يمكن تخطيطها وتنفيذها بواسطة الناس في المجتمع المحلى مع الإرشاد اللازم من جانب العامل الصحى. أما المهام الاكثر تعقيداً ، مثل بناء كشك الينبوع أو تركيب حاوية تخزين صحية للمياه فقد تتطلب مساعدة تقنية ومادية من مستوى الإحالة في نظام الرعاية الصحية أو من هيئة تزويد المياه. فالمفهوم الذي يجب أن يبقى في طليعة برنامج التحري والتحسين هو أن المسؤولية الرئيسية تقع على عاتق المجتمع المحلي ؛ بينها تستطيع الحكومة مساعدة المجتمع على تحقيق أهدافه فحسب.

٨ ــ ٢ تدريب المتطوعين من المجتمعات الريفية

كلما ازداد تفهم الناس للعلاقة بين الماء والمرض وأصبحوا يدركون الحاجة إلى التحري للحفاظ على نوعية جيدة لامدادات المياه ، يجب تشجيع المجتمع على زيادة أنشطة التحري وتحسين شبكة المياه . وهناك اختيارات متعددة متاحة يمكن بموجبها تنفيذ مثل هذه الأنشطة أحدها انتقاء متطوعين من المجتمع للقيام بانشطة التحري. والاختيار الآخر هو أن يكفل المجتمع راتباً لعامل محلي للقيام بأية مهام يومية مطلوبة. وفي كلتا الحالتين ، لا يلزم إلا قدر ضغيل من التدريب بواسطة وزارة الصحة أو هيئة مرفق المياه ، بالإضافة إلى إنشاء نظام للإبلاغ والحفاظ عليه. وعلى الصعيد المحلي يحتاج الأمر إلى حد ما من التنظيم بواسطة لجنة مياه تشكل على صعيد المجتمع ، أو لجنة صحية أو أي تشكيل مماثل.

أما الأنشطة التي سيتولاها المتطوع المجتمعي فتعتمد على طبيعة إمدادات المياه. ويجب أن يضاف إلى الإرشادات العامة التي تقدّم أثناء فترة التدريب الخبرة التي تكتسب من خلال العمل مع عامل الصحة الأولية أو مراقب صحة المنطقة في بعض إجراءات التحري. ويكون التوكيد الرئيسي في معظم إمدادات المياه الريفية على ما يلى :

- _ تفتيش إمدادات المياه لاكتشاف أي تلوث فعلي أو محتمل للماء ناتج عن أنشطة بشرية أو حيوانية بالقرب من مصدر المياه ؟
- _ ابتكار وتنفيذ الطرائق اللازمة لحماية إمدادات المياه من التلوث ، وربما كان ذلك بمساعدة من المجتمع المحلي ؟
- إسداء النصح لمستعملي المياه بشأن الإجراءات التي تمنع أو تقلل فرص تلوث إمدادات
 المياه والحاويات التي تستخدم في نقل وتخزين المياه ؛
- أخذ عينات من المياه بصورة دورية لنقلها إلى أقرب مختبر للتحليل ؛ والحيار الآخر هو
 احتمال إجراء فحوص العينات في الميدان إذا كانت الأجهزة المناسبة متاحة ؛
- ____ إبلاغ نتائج التفتيش إلى اللجنة المحلية ووزارة الصحة أو هيئة مرفق المياه أو إليهم جميعا؟
 - إجراء تحليلات ميدانية دورية للكلور المتبقى إذا كانت إمدادات المياه مكلورة ؛
- إعلام المجتمع المحلي بنتائج التحليلات والتفتيشات وشرح ما تتضمنه هذه النتائج من آثار تتعلق بالصحة وذلك بغية استحثاث مشاركة المجتمع في أعمال تهدف إلى حفظ المياه نظيفة ومأمونة.

٨ ــ ٣ التثقيف الصحي للمجتمع

هنالك تشكيلة من طرائق الاتصال متاحة لاستعمال المثقفين الصحيين في نقل المعلومات إلى الناس. فبينا نجد في أحد الأطراف أسلوب الاتصال «بين فرد وفرد» حيث يوفر المنقف المعلومات إلى كل فرد على حدة ، نجد في الطرف الآخر نهج استخدام وسائل الاعلام ، مثل التلفزيون والراديو والنشرات الدورية المطبوعة. وبين هذه الطرفين توجد طرائق وسيطة مثل المناقشات الجماعية التي تدعمها المعينات البصرية ، أو التثقيف الصحى في المدارس ، أو إنتاج الملصقات أو الرسوم البيانية القلابة flip-charts ، أو الأفلام ، أو عروض الشرائح slide shows أو العليبات السمعية audio cassettes ، أو المسرحيات والموسيقى الشعبية. ولا يمكن الادعاء بأن أي نهج منفرد من هذه النهوج هو أفضل سبيل واحد ، وبناء على نتائج التقييم المتواصل يمكن التركيز إلى أقصى حد على الأساليب التي تبدو والاكثر نجاحاً.

والصورة البيانية للمجتمع ، التي سبق ذكرها أعلاه ، هي نقطة البداية لتصميم مفصل خاص بتنفيذ التثقيف الصحي في المستوى المجتمعي والذي سيشكل إلى حد كبير مسؤولية عامل صحة المجتمع في إطار الرعاية الصحية الاولية. وهناك أشكال أخرى من التثقيف يوفرها المستوى المركزي ، مثل ، التثقيف الصحي الذي يتطلب استخدام وسائل الإعلام والمطبوعات وإنتاج الافلام. وهكذا يجب أن تتولى وحدة التثقيف الصحي تنسيق برنامج شامل للتثقيف الصحي ، وذلك للتأكد من أن المعلومات المزودة منسقة ومرتبطة بالمشاكل الصحية التي تم التعرف عليها على السواء.

والتثقيف الصحي في المدارس مهم بصفة خاصة وكثيراً ما يتطلب إعطاء دورات تنشيطية للمدرسين مدعومة بمواد تعليمية ومعينات بصرية. فالتلاميذ والطلاب يوجدون في بيئة تعليمية ويكونون بصفة عامة متقبلين للتثقيف. وهكذا يمثل التثقيف الصحي في المدارس تعزيزاً فعالًا ومتواصلًا لأداء الإعلام الصحى مقدما بوسائل أخرى على نحو غير متصل.

وتكون وحدة التثقيف الصحى المركزية مجهزة في العادة لتحضير معينات بصرية لاستعمال العاملين الصحيين. والمواد المفيدة لعمال صحة المجتمع تشمل اللوحات القلابة والرسوم الوبرية flannelgraphs والملصقات والنشرات. وعلى وحدة التثقيف الصحي ضمان فهم عمال صحة المجتمع لما سينقلوه من المعلومات وكيفية استعمال المعينات البصرية التي يزودون بها.

ويجب أن يكون توجّه الإعلام والمعينات البصرية على السواء متناغماً مع استراتيجية الرعاية الصحية الأولية ، التي تعتمد على المجتمع المحلي للقيام بالأعمال اللازمة لتحسين صحة المجتمع. وهذه الاستراتيجية تنطبق بصفة خاصة على تحري جودة المياه وتحسين إمداداتها ، لأن هاتين المهمتين لا تتطلبان في العادة مستويات عالية من المهارة التقنية ولذلك يجب أن يكون الهدف هو خلق الرغبة لدى أفراد المجتمع للاشتراك في أنشطة التحري والمكافحة بعد أن يدركوا أنها وسيلة لتحسين صحتهم.

الملحق ١

الكتساب والمراجعمون

الكتاب

الدكتور ر.ك. بالانس ، مهندس صحي ، تقانة ودعم صحة البيئة ، قسم صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا.

الدكتور ب.ت. كومينز ، مشاور ، ميدنهيد ، انكلترا.

الدكتور، ر. هيلمر ، المخاطر البيئية وحماية الاغذية ، قسم صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا

الدكتور ن.أ.راو ، اختصاصي الأحياء المجهرية ، برنامج المنظمة المشترك بين البلدان ، سوفا ، فيجي.

السيد ف. سولسونا ، رئيس خدمات حماية البيئة ، المنطقة الشمالية الغربية ، إسكويل ، تشويوط ، الأرجنتين.

السيد ت . أ . شتنشترم ، المختبر الجرثومي الوطني ، ستوكهولم ، السويد

الدكتور ب.ب سونداريسان ، مدير معهد البحوث الهندسية البيئية الوطني ، ناغبور ، الهند.

المراجــعون

الدكتورس. ج. ارسيفالا، الخبير الاقليمي لصحة البيئة ، المكتب الاقليمي لمنظمة الصحة العالمية في جنوب شرق آسيا ، نيودلهي ، الهند.

الدكتور س. ر. بارتون ، منسق وحدة التنمية التكنولوجية ، مركز البلدان الأمريكية للهندسة الصحية وعلوم البيئة ، ايما ، بيرو .

السيد م. بيفاكا ، كبير موظفي برنامج المياه وصحة البيئة ، اليونيسيف ، نيودلهي ، الهند. السيد شوقي بشارة ، تقانة ودعم صحة البيئة ، قسم صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا.

السيد ج.ز. بطرس ، مدير التحاليل بالنيابة ، الخرطوم ، السودان.

الاستاذ د.ج. برادلي ، مدير مؤسسة روس للصحة المدارية ، مدرسة لندن للصحة والطب المداري ، لندن ، انكلترا.

السيد ف. بيونو ، المسؤول الاقليمي بالمكتب الاقليمي الأفريقي ، برازافيل ، كونغو. السيد غ. دافيلا ، صحة البيئة ، منظمة الصحة للبلدان الأمريكية ، واشنطن العاصمة ، الولايات المتحلة الأمريكية.

الدكتور ر. فيشم ، معهد روس للصحة المدارية ، مدرسة لندن للصحة والطب المداري ، لندن ، انكلترا.

الدكتور ج. فورسلوند ، الهيئة الوطنية لحماية البيئة ، وزارة البيئة ، كوبنهاغن ، الدانمرك. السيد س. غاجليانون ، مدير التقانة ، هيئة تقانة صحة البيئة، ساو باولو ، البرازيل.

الدكتورة هند جلال غورشيف ، مخاطر البيئة وحماية الأغذية ، إدارة صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا.

السيد إ.إ. غيلدرايخ ، فرع معالجة الأحياء المجهرية ، مختبر بحوث البيئة البلدي ، هيئة حماية البيئة ، سنسيناني ، أوهايو ، الولايات المتحدة الامريكية.

الدكتور ل. هوانغ ، تقانة المختبرات الصحية ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا. الدكتور و. جاكوبوفسكي ، رئيس شعبة الطفيليات والمناعيات ، قسم السموميات وعلم الأحياء المجهرية ، هيئة حماية البيئة ، سنسيناتي ، أوهايو ، الولايات المتحلة الامريكية.

السيدة ب. دي جونغ ، المختبر الجرثومي الوطني ، ستوكهولم ، السويد.

الاستاذي. كوت ، هندسة البيئة والموارد المائية ، معهد تكنيون – إسرائيل للتقانة،حيفا ، إسرائيل.

السيد لرت تشينارونغ ، نائب محافظ سلطة شبكة المياه الإقليمية ، بانكوك ، تايلند.

السيد و. ليويس ، مشاور ، تعزيز صحة البيئة ، المكتب الإقليمي الأوروبي لمنظمة الصحة العالمية ، كوبهاغن ، الدانمرك.

الدكتور ب. ج. لويد ، قسم الأحياء المجهرية ، جامعة ساري ، غيلدفورد ، انكلترا.

الاستاذ إ. لوند ، قسم الفيروسات والمناعيات البيطرية ، جامعة كوبنهاغن البيطرية والزراعية الملكية ، كوبنهاغن ، الدانمرك.

الدكتور م.ت. مارتن. مدير مختبرات الأحيائية المجهرية، المؤسسة الحكومية لتقانة صحة البيئة، ساوباولو، البرازيل.

السيد ب. ميدوز : مشاور ، تقانة ودعم صحة البيئة ، إدارة صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا.

السيدة ن. ميث ، مشاورة ، برنامج الأمم المتحدة للبيئة ، جنيف ، سويسرا.

الملحق ١ الملحق ١

السيد ر.إ. نوفيك ، مسؤول البرامج ، إدارة صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا.

السيد ج. أوزولينز ، مدير المخاطر البيئية وحماية البيئة ، إدار صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا.

الدكتور ر.ف. باخام ، المدير المساعد ، قسم جودة المياه والصحة ، مركز البحوث المائية ، مبدمينهام ، انكلتوا.

ميدمينهام ، انكلترا. السيد باراصا سيفام ، رئيس قسم الهندسة المائية ، المعهد الوطني لبحوث الهندسة البيئية ،

ناغبور ، الهند. السيد برافورن شاروشندر ، مدير قسم صحة البيئة ، وزارة الصحة العمومية ، بانكوك ، تايلند.

السيد بريتشا شولافاشانا، مسؤول البرامج، المكتب الاقليمي لليونيسيف في شرق آسيا وباكستان، بانكوك، تايلند. السيد ف. ريف، حماية صحة البيئة، منظمة الصحة للبلدان الامريكية، واشنطن

السيد ف. ريف ، حماية صحة البيئة ، منظمة الصحة للبلدان الامريكية ، واشنطن العاصمة ، الولايات المتحدة الأمريكية.

الدكتور ج.و. ريدجوي ، جودة المياه والصحة ، مركز البحوث الماثية ، ميدمينهام ، إنكترا. الدكتور م. إسلام شيخ ، رئيس برنامج صحة البيئة ، المكتب الاقليمي لمنظمة الصحة العالمية في شرق البحر المتوسط ، الاسكندرية ، مصر.

السيد ب. ستيفنز ، المدير السابق لدائرة تقانة ودعم صحة البيئة ، ادارة صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا. الاستاذ ر. توماس ، مدير وحدة التقانة الحيوية ، جامعة ساري ، غيلدفورد ، انكلترا.

ادسباد ر. فوماس المعدير وحده الصاله اخيويه المجمعة مقاري المحيد ورد المحادر. السيد ت.ك. تجيوك ، مسؤول البرامج ، المركز المرجعي الدولي لامدادات المياه والاصحاح ، ريجزفيجك ، لاهاي ، هولندا.

ريجزفيجك ، لاهاي ، هولندا. السيد س. أوناكول ، مدير تقانة ودعم صحة البيئة ، إدارة صحة البيئة ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا.

الدكتور د.ا. فاسكيز ــ ر. اولازابال ، تقانة المختبرات الصحية ، منظمة الصحة العالمية ، جنيف ، سويسرا.

جنيف ، سويسرا. السيد ج. واترز ، المسؤول الاقليمي ، تعزيز صحة البيئة ، المكتب الإقليمي الأوروبي لمنظمة الصحة العالمية ، كوبنهاغن ، الدانمرك.

اللكتور ف.م. ويت « رئيس قسم حماية صحة البيئة ، منظمة الصحة للبلدان الأمريكية « واستطن العاصمة ، الولايات المتحدة الامريكية. اللكتور الدورات المتحدة الامريكية. اللكتور الدورات التخطيط الدورات المادي التحدد التخطيط الدورات المادي

الدكتور ك.م. ياو ،المسؤول عن مركز اقليم غربي المحيط الهادي لتعزيز التخطيط البيثي والعلوم التطبيقية ، كوالا لامبور ، ماليزيا.

الملحق ٢

التفتيش الصحسي

التفتيش الصحي ، كما هو مبيّن في الفصل الثالث ، هو من العناصر الأساسية التي يتكون منها أي برنامج فعال لتحري ومراقبة جودة مياه الشرب. وعلى المفتش الصحي عند اضطلاعه بأعباء مهامه أن يحضر استارة مكيفة بطريقة معينة لتلائم شبكة إمداد المجتمع الصغير المراد زيارتها ، ومستنداً إلى استارة عامة تأخذ في الاعتبار كافة الإجراءات الممكنة المطلوبة لتقييم شبكات المياه بطرائق بسيطة وسريعة. وفيما يلي وصف أكثر تفصيلا للاجراءات المتعددة برفقة قوائم مراجعة ملائمة .

١ _ مصادر المياه

١ ـ ١ المياه الجوفية

المياه الجوفية هي بوجه عام أنسب مصدر لإمداد المجتمع الصغير. ولكن من الضروري حماية هذه المياه الجوفية من ارتشاح المواد الملوثة. وبناء على ذلك، يجب أن يكون مصدر المياه الجوفية أبعد ما يكون عن أي مصدر للتلوث مثل المراحيض ، وخزانات التحليل ، والمخلفات السائلة ، ومجاري المياه الزراعية ، وما إلى ذلك.

ومن المهم معرفة الجيولوجيا المحلية عند تقدير التأثير المحتمل لمصادر التلوث في جوار البئر أو أي نقطة أخرى لسحب المياه. ومن الضروري بصفة خاصة معرفة اتجاه جريان المياه الجوفية للتأكد من عدم وجود مصادر للتلوث واقعة قبل نقطة سحب المياه. ويجب بذل مجهود خاص في مناطق الصخور الجيهة والمتشققة لتأمين أبعد مسافة ممكنة بين مصادر التلوث المحتملة ومأخذ المياه الجوفية. ولسلامة التقدير والخبرة في هذه الأمور أهميتها لأنه كثيراً ما تكون المعلومات الجيولوجية الضرورية غير متاحة.

قائمة مراجعة خاصة بالمياه الجوفية

هل الجوار المباشر لنقطة سحب الماء (البشر) خالية من أي مصدر محتمل للتلوث؟ (ملحوظة: توجد اسئلة إضافية أخرى في القسم ٢ ـــ ١)

الملحق ٢ ٧٥

١ _ ٢ المياه السطحية

بالنظر لامكانية الوصول غير المقيدة للمياه السطحية وسهولة تعرضها للتلوث ، يفضل تطهير مياه هذه المصادر قبل توزيعها للمستهلكين. كما أن تحديد موقع مأخذ المياه ذو أهمية حاسمة ، إذ يجب أن يكون في أعلى التيار upstream وبعيداً ما أمكن عن مصبات المخلفات السائلة ، ومفرغات النفايات الصناعية ، ومياه المجارير الزراعية الجارية ، الخ.

ويجب أن تكون أنابيب مأخذ المياه السطحية محكمة تماماً وبعيدة جداً عن ضفة النهر أو شاطىء البحيرة ، وأن تكون فوهة أنبوب المأخذ تحت سطح الماء بما لا يقل عن ٣٠ سم لمنع دخول أية مواد طافية. كما يجب أن تكون نقاط المأخذ بعيدة إلى حد كاف عن القاع لتفادي سحب الطين. وحتى في أسوأ الظروف يجب أن تكون مضخة المأخذ قوية بدرجة كافية بحيث تقاوم قوة النيار في النهر في جميع الأوقات. وفي حالة استخدام معدات كهربائية للضخ ، يجب حمايتها جيداً من الرطوبة ، الخ.

قائمة مراجعة خاصة بالمياه السطحية

هل موقع المأخذ صحيح فيما يتعلق بمصبات التلوث؟

هل أنبوب المأخذ مثبت بطريقة صحيحة من حيث انخفاضه عن سطح الماء وبعده عن لقاع؟

هل أنبوب المأخذ متين وثابت في مكانه؟

هل تعمل معدات مأخذ المياه جيداً؟

(ملحوظة: توجد أسئلة إضافية أخرى في القسم ٢ ــ ٢).

١ ــ ٣ مياه الأمطار

يتكون مأخذ مياه الأمطار من سطح منحدر يؤدي إلى خزان أو صهريج ويجب أن تكون جميع أجزاء الشبكة نظيفة وخالية من الأعشاب ، خصوصاً إذا كانت على سطح الأرض. كما يجب توفر بعض الوسائل التقنية لتحويل المياه التي يجري تجميعها بحيث يمكن ، بعد انقطاع الأمطار لمدة معينة ، تحويل مياه الأمطار التي تسقط في بداية الموسم لتصرف بعيداً. فهذا التساقط الأول للمطر يغسل سطوح التجميع ويساعد على تنظيفها. وبعد ذلك فقط يجب تجميع مياه الأمطار بغرض توزيعها للمستهلكين.

قائمة مراجعة خاصة بمياه الأمطار

هل سطح مستجمع مياه الأمطار خال من الأعشاب والاوساخ؟

هل هناك نظام صرف لتحويل الجزء الأول من المطر إلى مصارف الفضلات؟

(ملحوظة: توجد أسئلة إضافية أخرى في القسم ٢ ــ ٣).

۲ ــ تجميع المياه ومعالجتها

وفقاً لنوع مصدر المياه المستخدم واحتمال تلوثه ، ثمة هياكل تقنية مختلفة وتجهيزات مطلوبة لمعالجة المياه. ويتحتم أثناء التفتيش الصحي التحقق جيداً من مباني التجهيزات وتشغيلها وصيانتها. وفيما يلي المعالم الرئيسية التي يجب أن يتناولها التفتيش في أكثر أنواع المرافق شيوعاً.

٢ ـــ ١ سـحب المياه الجوفية ومعالجتها

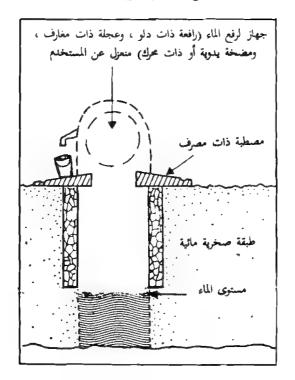
قد تتطلب المياه معالجة و / أو تطهيراً حسب النوعية الطبيعية للمياه الجوفية واحتمال تلوثها. فالآبار الضحلة المكشوفة بصفة خاصة تتعرض بسهولة إلى التلوث البشري والحيواني وغير ذلك ، ولا مفر من أن يؤدي التفتيش الصحي إلى اكتشاف مخاطر صحية وخيمة. وفيما يلى وصف لأنظمة أخرى لاستخراج المياه الجوفية تسمع بحماية أفضل لمصدر المياه.

٢ ــ ١ ــ ١ الآبار المفورة

الآبار المحفورة هي أكثر أنواع الآبار شيوعاً وتستخدم على نطاق عالمي في سحب المياه الجوفية ، موفرة بذلك مياه الشرب للمجتمعات الصغيرة والمنازل الفردية. وتتيح الآبار المحفورة المياه من طبقة صخرية مائية ضحلة نسبياً قريبة من سطح التربة ، ولذلك يسهل تلوثها إلى حد ما بواسطة المواد المرتشحة leachates من مرافق تصريف الفضلات البشرية والحيوانية.

وهناك طرق عديدة لسحب المياه من البئر ، ولكن بعضها رديء بحيث يكون من المؤكد تقريباً أن تتلوث المياه. ولا يمكن اعتبار النظام على قدر كاف من الأمان صحيا إلا عند انعدام التلامس بين الشخص الذي يسحب المياه وبين المياه الموجودة في البئر. ويبين الشكل ١ مثالًا لبئر محفورة محمية بطريقة صحيحة.

الشكل ١ _ بئر محفورة محمية



قائمة مراجعة خاصة بالآبار الحفورة

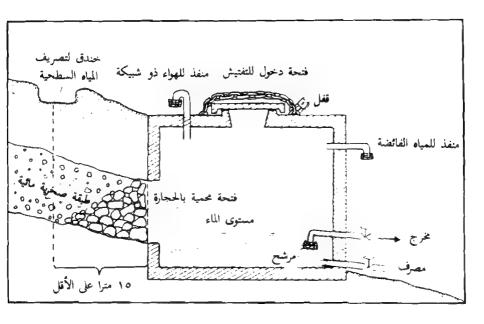
هل نظام رفع المياه (الدلاء ، والحبال ، اغي بعيد عن وصول المستخديمين ، والطيدور ، والحيوانات ، والطيدور ، والحشرات وغيرها إليه؟ وهل يستحيل أن تسيل المياه المسحوبة من البئر عائدة مرة أخرى إلى البئر؟

وهل هناك مصطبة كتيمة تحول دون تسرب المياه السطحية إلى البشر؟ (وهذا أمر هام خصوصاً إذا كان هناك احتال حدوث فيض على).

٢ - ١ - ٢ النسايع

رغم أن ماء الينبوع يأتي عادة من طبقة صخرية مائية محمية فقد يحدث التلوث عند نقطة التجميع. ولمنع دخول مياه الأمطار إلى الينبوع ، يجب بناء مجرى أو خندق في الهضبة مرتفعاً قرابة ١٥ متراً عن مكان سحب الماء. وحيث أن من الضروري القيام بتنظيف دوري للمكان ، فيجب توفير فتحة دخول manhole للتفتيش ، وكذلك مصرف في قاع غرفة التجميع. وينبغي منع الناس أو الحيوانات من الوصول مباشرة إلى الينبوع وذلك بواسطة هيكل واق. ويبين الشكل ٢ مثالًا لينبوع محمى بطريقة صحيحة.

دلائل جودة مياه الشرب الشكل ٢ ــ ينبوع محمي



قائمة مراجعة خاصة باليناييع

هل هناك خندق لتحويل المياه السطحية؟

هل غرفة التجميع مزودة بفتحة دخول للتفتيش؟

هل هناك أنبوب للتصريف؟

هل جميع الفتحات محمية ضد دخول الحيوانات ووصول الآدميين إليها مباشرة؟

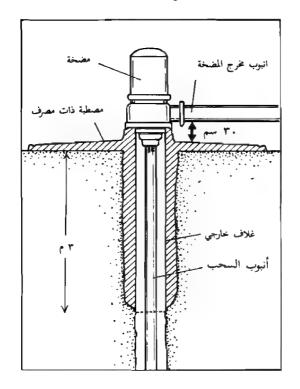
boreholes والحضر المنقوبة Drilled wells والحضر المنقوبة T=1

عند ثقب البئر من الممكن الوصول إلى طبقات صخرية مائية عميقة بعيدة عن سطح التربة وهكذا فهي أقل تعرضا للتلوث. وفي العادة ، تكون المياه الجوفية هنا خالية من التلوث الجرثومي وقابلة للاستعمال مباشرة كمياه للشرب. وعند تركيب مثل هذه البئر والمضخة المرافقة ، ينبغي اتحاذ الاحتياطات التركيبية : مثل مد غلاف المضخة الخارجي نحو ٣٠ سنتيمتر فوق الأرض وقرابة ثلاثة أمتار إلى أسفل.

ويستحسن إجراء التطهير الوقائي (الكلورة) للماء قبل دخوله شبكة التوزيع في حالة احتمال وجود تلوث ثانوي ، أو إمدادات متقطعة الخ. وتوجد في القسم الثالث من هذا الملحق

بالصفحة ٦٧ معلومات بشأن الكلورة. كما أن الشكل ٣ يوضع مقطعاً عرضياً لبتر مثقوبة عمية.

الشكل ٣ ــ بئر مثقوبة محمية



قائمة مراجعة خاصة بالآبار المثقوبة

هل هناك مصطبة كتيمة وجِصّ grouting كافٍ عيط بغلاف المضخة الخارجي لمنع تسرب المياه السطحية؟

هل يمتد الغلاف الخارجي للبئر إلى مسافة ٣٠ سم فوق المصطبة؟ وهل هو سليم؟ هل يمتد الغلاف الخارجي للبئر إلى مسافة ٣ أمتار تحت سطح الأرض؟ وهل هو سليم؟ هل يتم تصريف المنطقة الخيطة برأس المضخة بعيداً

عنها؟

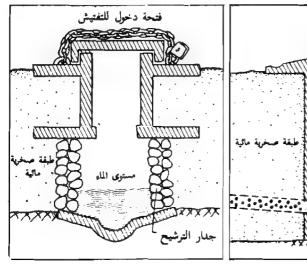
Infiltration galleries قنوات الرشيع 4 _ 1 _ 7

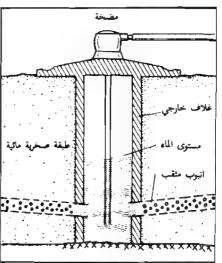
قنوات الرشح هي أنابيب أفقية صناعية ممتلة بجوار مجاري المياه والأنهار ، الخ. وهذه القنوات تختلف من حيث الشكل والحجم ، متراوحة بين أنابيب مثقبة بسيطة وأنفاق ذات مقاطع عرضية غير منتظمة. وتشق القنوات على أعماق مختلفة بحيث يندر أن يمكن ملاحظتها مباشرة ، ما لم تكن كبيرة جداً وذات فتحات دخول للتفتيش. ويجب تفتيش كل جزء مرئي من الشبكة. وحيثما يكون ذلك ممكنا ، يجب إجراء التفتيش بالرجوع إلى رسوم التصميم الأصلي للشبكة. وهناك مثالان لقنوات الرشح من النوعين النفقي والانبوبي مبينان في الشكل ٤ أ و ب على التوالى.

دلاتل جودة مباه الشرب الشكل ٤ ــ قنوات الرشع المحمية

أ ـــ النوع النفقي

ب ـــ النوع الأنبوبي





قائمة مراجعة خاصة بقنوات الرشح

هل للقناة فتحة دخول للتفتيش؟

هل فتحة الدخول محمية بغطاء وقفل؟

هل هناك مصطبة كتيمة تحول دون تسرب المياه السطحية؟

هل يمتد الغلاف الخارجي مسافة ٣٠ سم فوق المصطبة؟ وهل هو سليم؟

هل يصل الغلاف الخارجي إلى مسافة ثلاثة أمتار على الأقل تحت الأرض؟ وهل هو سليم؟ هل المنطقة المحيطة برأس المضخة تصرّف مياهها بعيداً بشكل مأمون؟

٧ ــ ٢ المأخوذ من المياه السطحية ومعالجتها

بما أن المياه السطحية ، بصفة عامة ، معرضة للتلوث بسهولة إلى حد ما ، فهي كثيراً ما تعالج وتطهّر قبل توزيعها للمستهلكين. وهناك نظامان يستخدمان عادة ، هما :

- (أ) الترشيح الرملي البطيء ،
- (ب) التخثير ويتبعه ترشيح رملي سريع.

الملحق ٢

وفيما يلي وصف للمعالم الأساسية لهذين النظامين التي يجب التحقق منها أثناء التفتيش الصحى.

٢ ــ ٢ ــ ١ الترشيح الرمل البطيء

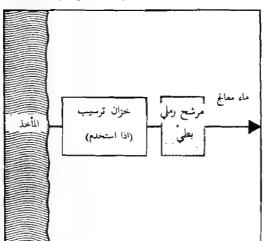
الترشيح الرملي البطيء هو طريقة مريحة قليلة التكلفة لمعالجة المياه السطحية غير مفرطة التلوث. فأثناء عملية المعالجة تحتجز الجسيمات الغروانية colloidal particles وتتحلل المواد العضوية بيولوجياً. وإحدى القيود التنفيذية هي أن لا يزيد عكر المياه الخام عن ١٥ وحدة من وحدات قياس الكدر NTU. ففي حالة المياه فائقة العكر ، يجب تطبيق الترسيب البسيط قبيل الترشيح الرملي البطيء (الشكل ٥).

ويجب أن يتضمن التفتيش الصحي مراجعة ناقدة للسجلات الخاصة بمدد عمل المرشّح ، وانقطاع تدفق الماء ، وفترات ضبط المرشح ، الخ. ويجب تقديم هذه المعطيات من قِبَل عامل تشغيل المحطة.

وأهم الخصائص التي ينبغي تسجيلها روتينياً هي العكر. وبما أن الماء لن يتعرض لأية معالجة إضافية أخرى خلاف التطهير ، إذا اقتضى الأمر ، فان الماء الخارج من المرشح يجب أن يتفق مع القيمة الدليلة للعكر وهي ٥ وحدات قياس الكدر NTU أو ٥ وحدات عكر جاكسون JTU (انظر الصفحة ٥).

ويجب أن يستخدم المفتش الصحي الأجهزة المتاحة في المحطة للتحقق من العكر ، وإلا يجب أخذ عينات للفحص في مختبر مختص بالمراقبة. ويجب تسجيل التأخير الناتج عن نقل العينات لأن العكر قد يتغير مع الوقت.

الشكل ٥ ــ تصوير تخطيطي لمحطة ترشيح رملي بطيء



قائمة مراجعة خاصة بالترشيح الرملي البطبيء

هل عكر المياه الجارية إلى المرشح الرملي البطيئة أقل من اهلا المالية التاس الكدر NTU?

هل عكر المياه المسحوبة من المرشحة الرملية البطيئة أقل من وحدات قياس الكدر NTU?

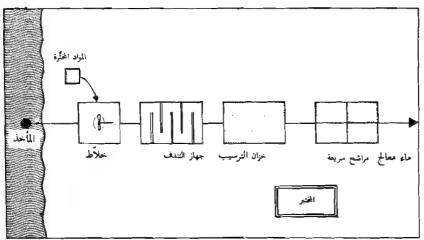
٧ ــ ٧ ــ ٧ التخثر والترشيح الرملي السهع

ان محطات المعالجة من نوع التخير والترشيح الرملي السريع هي في العادة الأكثر تعقيداً بين المحطات المتاحة لمرافق مياه المجتمعات الصغيرة. وهي قادرة على معالجة المياه السطحية فائقة العكر. إذ يضبط العكر باضافة مواد مختَّرة ، وبواسطة عمليات التندف flocculation والترسيب والترشيح خلال طبقة رملية. وفي الشكل 7 تصوير تخطيطي لمحطة نمطية.

وتضاف المواد المختّرة بواسطة جهاز تغذية feeder وخلاّط mixer ، ولابد من التحقق من عملهما بكفاءة. وتتكوّن في جهاز التندف ندفات flocs كبيرة تترسب في خزان الترسيب الذي يليه. وإذا كانت عملية الترسيب هذه غير كاملة تحدث زيادة في التحميل overloading في عملية الترشيح اللاحقة. وكقاعدة عامة ، يكفل العكر الذي لا يتجاوز من وحدات قياس الكدر NTU بعد الترسيب، أن يكون الترشيح جيدا .

والمراجعة الكاملة للتحقق من عمل المراشح السريعة بطريقة صحيحة أمر معقد بعض الشيء ، ويتطلب معرفة فنية جيدة أو تدريباً شاملًا في استخدام مثل هذه الأجهزة. ولكن المراجعة السريعة الفعالة تتضمن قياس عكر الماء الذي يجري بعد مروره بالمرشح ؛ إذ من الضروري أن يتغق الماء الناتج مع قيمة دليلة قدرها ٥ من وحدات قياس الكدر .

ويتطلب تعقيد خطوات المعالجة مختبراً لمراقبة العملية يمكن بواسطته أداء بعض الفحوص الشكل ٦ ـــ تصوير تخطيطي لمحطة تخثير وترشيح رملي سريع



١٨ ٢ الملحق ٢

الأساسية. ويجب إتاحة الأجهزة والتسهيلات لإجراء اختبار المرطبان jar القياسي وبعض القياسات الكيميائية والفيزيائية ، مثل الرقم الهيدروجيني pH والعكر.

كما ينبغي للمفتش الصحي أن يستخدم الأجهزة المختبية الموجودة في الموقع لمراجعة مدى التحكم في العكر ، يجب أخذ عينة لفحصها في مختبر للمراقبة. وكذلك يجب أخذ عينات أيضاً للتحليل الجرثومي الذي يتم في مختبر المراقبة.

قائمة مراجعة خاصة بالتخثير والترشيع الرملي السريع

(أ) التخثير/ الترسيب

هل يقوم جهاز رش المُختَّر بعمله على الوجه الصحيح؟ وهل جرعة المادة المختوّة مضبوطة بطريقة صحيحة؟

هل تبقى توريدات المواد المخترة لحين وصول كمية جديدة منها؟

هل يعمل جهاز التندف بطريقة صحيحة؟

هل عكر الماء الذي يخرج من خزان التثفل أقل من ١٠ من وحدات قياس الكدر NTU؟

(ب) الترشيع الرملي السريع

هل عكر الماء النهائي الذي يخرج من المرشح أقل من

من وحدات قياس الكدر NTU?

من وحدات قياس الكدر ومدة الغسل العكسى backwashing للمرشح؟

(ج) مختبر مراقبة العملية

هل ثمة تسهيلات في المحطة لإجراء اختبار المرطبان؟

هل ثمة أدوات في المحطة لقياس العكر؟

هل ثمة تسهيلات في المحطة لقياس الرقم الهيدروجيني PH ؟

هل تُحفظ سجلات في المحطة للتحاليل والاختبارات؟

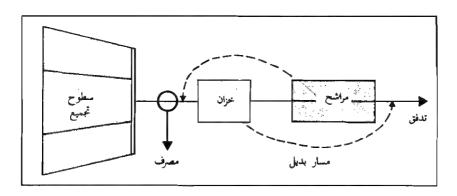
٣ ــ ٣ تجميع مياه الأمطار ومعالجتها

ليس من المطلوب دائماً معالجة مياه الأمطار ، وحيث يكون ذلك ضرورياً ، فإن المعالجة تكون سهلة لأن المياه نقية إلى حد ما. ولكن ، أثناء جريانها فوق سطوح التجميع يمكن أن

تتلوث بالقاذورات ، وحطام النبات ، وروث الطيور ، الخ. وحتى عندما تصرف المياه الجارية فوق سطح الأرض لتلقى بعيداً ، فقد يحتوي الماء المجمَّع رغم ذلك على بعض الأجسام الصلبة الدقيقة.

هذا ويكفل الترشيح الرملي البطيء أو الترشيح السريع البسيط إزالة مثل هذه المواد. ويجري الماء عادة من خزان التخزين عبر المرشح إلى أنبوب التوزيع. والبديل لذلك أن يتم الترشيح قبل التخزين. ويبين الشكل ٧ رسماً تخطيطياً لجريان الماء.

الشكل ٧ _ خطط معالجة مياه الأمطار



قائمة مراجعة خاصة بمعالجة مياه الامطار

هل تعالج المياه بالترشيح الرملي السريع/ البطيء؟

هل عكر الماء المسحوب من المرشحة أقل من ٥ من وحدات قياس الكدر NTU؟

٣ ــ التطهير

إن أهمية تطهير إمدادات المياه في مكافحة التلوث الجرثومي غنية عن التوكيد. ومهما كانت نوعية المياه عند المصدر جيدة ، إلا أنها يمكن أن تتلوث أثناء التجميع ، أو التجهيز ، أو التوزيع. ومن شأن التطهير السليم لإمدادات المياه ، باستعمال الكلور في العادة ، الإقلال من مخاطر الأمراض المنقولة بالماء إلى أقصى حد.

أما العوامل المستخدمة في تطهير إمدادات المياه على أوسع نطاق فهي المنتوجات المسيّلة للكلور أو الكلور نفسه. ففي الأماكن التي لا يعتبر فيها مصدر المياه مأموناً أو محمياً ، يجب الملحق ٢ الملحق ٢

بذل الجهود لإجراء التطهير بأسرع ما يمكن للإقلال من المخاطر الصحية إلى أقصى حد.

ويجب التركيز أثناء التفتيش الصحي على الاستخدام المنتظم للمطهرات وعلى التأكد مما إذا كان التطهير يتم بطريقة سليمة. ويجب التثبت من وجود تركيز كافٍ للكلور المتبقى قبل

انسياب المياه من المحطة. ففي الحالات التي تستعمل فيها الآبار أو الينابيع كمصدر للمياه ، تتم الكلورة في البئر أو

في غرفة التجميع نفسها ، إما باستخدام أجهزة على السطح تُفرغ في الماء ، أو أجهزة بسيطة موضوعة تحت الماء. وفي حالة الآبار المثقوبة ، تجرى عملية الكلورة عادة في أنابيب التدفق أو السحب ، أما في حالة مياه الأمطار أو المياه السطحية حيث يستخدم الترشيح

البطيء أو السريع فتجرى الكلورة عادة بعد الترشيح (الكلورة اللاحقة

post-chlorination).
وفي بعض الحالات يضاف الكلور حال دخول الماء إلى صهريج تخزين الماء. ومهما كانت الطريقة المستخدمة ، يجب أن يكون هناك اختلاط بين الكلور أو المادة المسيلة للكلور وبين

الماء لمدة لا تقل عن ٣٠ دقيقة. وتعرّف مدة الاختلاط في هذا السياق بالفرق بين الوقت الذي يضاف فيه الكلور والوقت الذي يصل فيه الماء إلى أول مستهلك في شبكة التوزيع. ويجب ألا يكتفي المفتش الصحي بمراجعة ما إذا كانت الكلورة قد أجريت فحسب ، بل عليه أن يعيّن أيضاً ما إذا كانت الكلورة متواصلة ، وما إذا كانت أجهزة تحديد الجرعات

عليه أن يعين أيضا ما إذا فالم المحروب الموسطة المرابع المحروبي المسيل للكلور يبقى لحين وصول الكمية التالية منه. وبالإضافة إلى ذلك ، من الضروري التحقق من وجود وحدة مقارنة comparator unit لتحديد نسبة تركيز الكلور ، ومن أن هناك سجلات محفوظة للكلورة. ويوصى بأن تتضمن السجلات معطيات يومية على أقل تقدير.

قائمة مراجعة خاصة بالكلورة

هل كانت الكلورة تجرى وقت التفتيش؟ هل تجرى الكلورة بصورة مستمرة؟

هل تعمل أجهزة الكلورة بطريقة صحيحة؟

هل تبلغ مدة الاختلاط ٣٠ دقيقة أم أكثر؟

هل هناك احتياطي كافٍ من الكلور أو المادة المسيّلة للكلور يمكن أن يبقى لبعض الوقت؟

هل من وسيلة لتحديد إجمالي الكلور أو الكلور المتبقي في المياه المعالجة؟ هل تُحفظ ســـجلات يومية للكلورة؟

\$ _ صهار يج التخزين

الطلب القصوى على شبكات تزويد المياه. ولكن هذه الصهاريج قد تكون أماكن صالحة لتوالد الكائنات المجهرية إن لم تكن هناك حماية كافية ضد التلوث الخارجي. وبالتالي ، على المفتش الصحي أن يبذل اهتماماً خاصاً لتوفير الحماية الكافية للصهاريج وضمان عدم وصول الناس والحيوانات وغيرها إلى داخلها بأي شكل من الأشكال.

تستخدم صهاريج التخزين (الخزانات ، الأحواض) عادة في تخزين المياه لمواجهة فترات

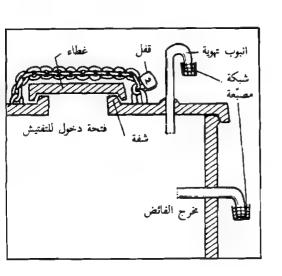
ويجب أن يكون اتجاه منافذ المياه الفائضة أو التنظيف أو التهوية إلى أسفل لمنع دخول المطر ، وأن تكون محمية بشبكة منخلية لمنع دخول الطيور والحشرات والقوارض وغيرها. كما يجب أن يكون غطاء الصهريج محكماً في مكانه ومنحدراً لمنع دخول مياه الأمطار . وكذلك ينبغي وجود فتحة دخول المتفتيش ، وأن تكون محمية أيضاً ضد دخول الناس والحيوانات . وهذه التدابير الواقية موضحة في الشكل ٨.

قائمة مراجعة خاصة بصهاريج التخسنيسن

هل يتضمن الصهريج فتحة دخول للتفتيش؟ هل هذه الفتحة محمية بواسطة غطاء وقفل؟ مل اتجاه عارج فتحات التهوية وأنابيب التدفق إلى أسفل؟ هل فتحات التهوية وأنابيب التدفق إلى التدفق عمية بواسطة شكات مصبعة ؟

شبكات مصبعه ؟ هل يُحال دون تسرب مياه المطر إلى الصهريج؟

الشكل ٨ ــ صهريج تخزين محمى



الملحق ٢ الملحق ٢

هـــ شـــ کات التــوزيع

تعرّف شبكة التوزيع هنا بشبكة أنابيب تنقل المياه بواسطتها من محطات المياه إلى المستهلكين. ولسوء الحظ هناك طرق كثيرة تتعرض محطات المياه من خلالها للتلوث ولذلك ينبغي للمفتش الصحي أن يهتم بها اهتاماً خاصاً. ولكن قد تكون هذه المراجعة هي الأصعب بين كافة المراجعات إذ نادراً ما يتيسر الوصول إلى شبكة التوزيع أو رؤيتها.

ويجب فحص أهم أسباب التلوث أثناء التوزيع قبل البدء بالتفتيش الصحي. وفيما يلي بعض الارشادات الأساسية حول هذا الموضوع.

إن كانت هناك عيوب في الشبكة فإن الملوّثات ، بما في ذلك المخلفات السائلة ، تستطيع أن تتسرب إلى داخل الشبكة. وما دام الضغط موجبا داخل الأنابيب الرئيسية ، فلا ينتظر حدوث أي تلوث . ولكن أي انخفاض في ضغط الماء يزيد من مخاطر ارتشاح المياه المحتملة التلوث. وإذا وجدت الأدوات المناسبة ، يصبح من السهل نسبياً تحديد ما إذا كان هنالك تسرب جسيم أو لا. ولكن في معظم الحالات لا تتاح هذه الأدوات في مرافق المياه في المجتمعات الصغيرة ، وخاصة في المناطق الريفية. وفي هذه الحالات يتحتم على المفتش أن يبحث عن مؤشرات أخرى للتسرب ، مثل ، وجود ماء أو رطوبة على الأرضية ، أو نمو الطحالب على الجدران ، أو عدم انتظام الأرضية ، أو انقطاع المياه أو انخفاض الضغط في المباني المجاورة ، أو ذوبان الثلج أو الصقيع ، أو انخفاض غير عادي في مستويات الكلور المتبقى ، أو شكاوى المستهلكين من قذارة الماء ، أو وجود سجلات ضخ تدعو للشبهة ، الح.

ويمكن أيضاً اكتشاف الافتقار إلى ضغط الماء الكافي ، بالتحقق من انصباب المياه من الصنابير في مواقع متعددة من الشبكة. وبالإضافة إلى ذلك يجب استخدام مقياس ضغط لهذا الغرض. كما ان باستطاعة المستهلكين أيضاً أن يقدموا معلومات مفيدة حول ما إذا كانت الخدمة تنقطع أم لا.

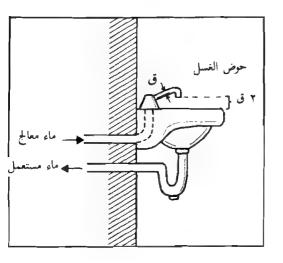
وقد تسبب وصلة متقاطعة cross-connection تلويث مياه الشرب ، سواءً كانت مؤقتة أو دائمة. وسبب التلوث الأكثر شيوعاً هو استعمال مياه غير معالجة من مصدر آخر لزيادة الإمداد. ففي كثير من محطات المياه يوجد أنبوب رئيسي يتخطى محطة المعالجة ويسمح بدخول الماء غير المعالج إلى الشبكة مباشرة ؛ وهذا ما يوجب التحقق من وجود مثل هذه الوصلات المتقاطعة.

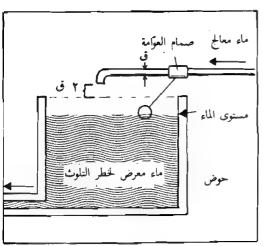
وليس نادرا الإخفاق في تطهير شبكات التوزيع أو أجزاء منها بعد القيام بتصليحات في الشبكة، ومن المحتمل أن يؤدي ذلك إلى أخطار وخيمة ، لأن من السهل جداً تلويث مثل

هذه الشبكات. وعلى المفتش الذي يقوم بالتحري أثناء التصليح أن يجري مراجعة فورية ، كما أن عليه أن يفحص السجلات التي تحتفظ بها هيئة مرفق المياه.

ومن شأن تحديد الكلور المتبقى في شبكة التوزيع أن يكمل التحاليل التي تجرى في محطة المعالجة. كما أن تحليل الكلور المتبقى ، الذي يجب أن يرافق دائماً أخذ العينات الجرثومية ، يفي أيضاً بغرض معرفة إن كان التطهير وافياً ، وإن كان قد تم بالفعل الحفاظ على مستوى الكلور المتبقى الضروري.

الشكل 9 _ الوقاية ضد الدفق الارتدادي : يجب أن تكون المساقة بين منفذ وسطح الماء دائما ضعف قطر انبوب المنفذ على الأقل.





قائمة مراجعة خاصة بشبكات التوزيع

هل شبكة التوزيع خالية من التسرب؟

هل الضغط موجود بصورة مستمرة عبر الشبكة؟

هل توجد وصلات متقاطعة رديئة النوعية؟

هل جرى تطهير أنابيب رئيسية جديدة أو مصلّحة؟ هل الكلور المتبقي موجود في غتلف نقاط الشبكة؟ هل الشبكة خالية من مشاكل الدفق الارتدادي؟ هل هناك أية لوائح صحية متعلقة بالدفق الارتدادي؟

الملحق ٢

ويعنى الدفق الارتدادي back-siphonage تسرب الماء المستعمل (المخلفات السائلة) إلى شبكة التوزيع نتيجة لوصلة متقاطعة ، وللافتقار إلى ضغط كافي للماء في أنبوب رئيسي. وفي الشكل ٩ بيان بالأسباب الشائعة للدفق الارتدادي وتدايير الوقاية منه. ويمكن ضبط مثل هذه العيوب بالتطبيق الصحيح للوائح التركيبات الصحية التي يجب أن تصيف بوضوح طرق التركيب.

٦ ـ عمال تشغيل مرافق المياه

يضطلع العاملون المسؤولون عن تشغيل وصيانة شبكة المياه بمسؤولية كبرى للحفاظ على صحة المستهلكين. ومع أنه قد يكون من الصعب في المدن الصغيرة العثور على عمال مناسبين تماماً ، فمن الضروري أن يكون الاشخاص المسؤولون عن المحطة وعن تشغيلها على خبرة كافية وتدريب مناسب . ولذلك ينبغي للمفتش الصحي أن يأخذ في الاعتبار كفاية التدريب وأيضاً طرائق إجراء العمليات المختلفة. وهذا يشمل أنشطة مثل غسل المراشع عوالكلورة ، والتحليل لتحديد الكلور المتبقي ، وتنظيف الصهاريج ، وتصليح شبكة الأنابيب الح. ومن الناحية المثالية ، يجب على المفتش الصحي أيضاً ، أثناء زياراته ، أن يقدم النصح للعاملين بشأن الأداء الصحيح للعمليات المختلفة.

• •
ماهو المستوى المهني العام لرئيس المرفق؟
جامعي 🗌 ثانوي 🗋 ابتدائي 🗋 غير ذلك
ما مستوى تدريب الرئيس فيما يتعلق بمعالجة الميــــــــــــــــــــــــــــــــــــ
جامعي 🗌 معهد فني 🗆 تدريب قصير 🗀 لا شيء 🗎
ما عدد سني خبرة الرئيس في معالجة المياه؟ 🔲 سنوات
ما مدة عمل الرئيس في المرفق الحالي؟ 🔲 سنوات
هل يعمل كل الوقت؟ نعم 🗌 🛚 لا 🗍
هل عدد العاملين المستخدمين حالياً كافٍ؟ نعم 🗌 لا 🗌

قائمة مراجعة بشأن القائمين بتشغيل مرفق المياه

□ Y	حالياً مناسبة؟ نعم أ	, المستخدمين	هل نوعية العاملين
	المختبر (إن وجد)؟	أكاديمي لرئيس	ما هو المستوى الا
غير ذلك	ابتدائي 🔲 🔻	ثانوي 🗌	جامعي 🗌

٧ _ استارات التسجيل

على المفتش الصحي أن يعد استارة أو جدولا يستطيع بواسطته أن يقيم كل شبكة ويوجز نتائجه ، على أن يتم إعداد الاستارة بمناسبة الزيارة الأولى ، وأن تبقى دون تغيير ما لم تطرأ تغيرات في المرفق ، مثال ذلك ، إذا عُدل نوع المعالجة أو إذا اختيرت مصادر جديدة لتزويد الماء ، أو إذا تغير عدد العاملين أو نوعيتهم.

ويجب أن تتضمن الاستارة بنودا مشتركة بين كافة الشبكات إلى جانب البنود التي تنطبق بالتحديد على الشبكة التي يجري تفتيشها. ويجب أن تكون البنود هما يجاب عليه بنعم أو لا ، وأن تصاغ بحيث تدل الإجابة بنعم على احتال عدم وجود مشاكل ومخاطر صحية ، وبحيث توحي الإجابة بلا على احتال وجود مشاكل يمكن التعرف عليها وذلك بمراجعة استارة التسجيل بعد إتمام التفتيش الصحي. ويقترح أن تستند استارات التسجيل على التصميم والمبادىء الموضحة في الشكل ١٠. ويجب أن يقوم المفتش الصحي بتعبئة استارة التسجيل أثناء زيارته.

الشكل ١٠ _ استارة التسجيل الشاملة

	بونامج مراقبة جودة المياه	
((اسم الهيئة المسؤولة	

۱ _ معلومات عامة	
١. الموقع	
٧. اسم المرفق	
٣. اسم الجهة التابع لها	
٤. العنوان	

		الشكل ١٠ (تابع)
		(أ) تقدم الخدمات للسكان بواسطة :
		٥. توصيلات منزلية
		٦. نوافير عمومية للشرب
		٧. إجمالي العدد
		(ب) إجمالي انتاج الماء
		٨. المتوسط اليومي
		٩. المتوسط السنوي
		١٠. الكمية غير معروفة
		(ج) تقييد إمدادات المياه خلال العام الماضي :
		١١. عدد المرات
		۱۲. العدد غير معروف
		٣ _ مصادر المياه
		(أ) المياه الجوفية
K	صدر محتمل نع 	١٣. هل الجوار المباشر لنقطة السحب (البئر) خالٍ من أي . للتلوث ؟
		(ب) المياه السطحية
	التلوث؟	١٤. هل مأخذ المياه في موضع صحيح فيما يتعلق بمصبات
	يث العمق	١٥. هل أنبوب مأخذ المياه مثبت بطريقة صحيحة من ح
	_	والبعد عن القاع؟
		١٦. هل أنبوب مأخذ المياه متين ومثبت في مكانه؟
		١٧. هل معدات مأخذ المياه تعمل بكفاءة؟
		(ج) مياه الأمطار
	ذورات؟	١٨. هل سطح مستجمع الأمطار خال من الأعشاب والق
		 ١٩. هل هناك مصارف لتحويل الجزء الأول من مياه الأمط مصرف الفضلات؟

الشكل ١٠ (تابع)

٣ ــ تجميع المياه ومعالجتها

		(أ) الآبسار المخسورة
y b	نعر	٠٢٠ هل نظام رَفع المياء (اللِّلاء والحبال = اغ) بعيد عن متناول الناس
		والحيوانات والطيور والحشرات ، الح؟ وهل يستحيل للمياه المسحوبة
		من البعر أن تسيل عائدة إلى البعر؟
		۱۲۱. هل هناك مصطبة كتيمة impermeable تحول دون تسرب المياه
		السطحية الى البقر؟ (وهذا أمر هام خصوصاً إذا كان هناك احتمال
		حدوث فيض محلي).
		(ب) النابيع
	7	_
		٢٢. هل هناك خندق لتحويل المياه السطحية؟
		٢٣. هل غرفة التجميع مزودة بفتحة دخول للتفتيش؟
		٣٤. هل هناك أنبوب للتصريف؟
		٢٥. هل جميع الفتحات محمية ضد دخول الحيوانات ووصول الناس
		مباشرة إليها؟
		(ج) الآبــار المشهية
		٢٦. هل هناك مصطبة كتيمة وجص grouting كافٍ محيط بغلاف
		المضخة الخارجي لمنع تسرب المياه السطحية؟
		٢٧. هل يمتد الغلاف الخارجي للبئر إلى مسافة ٣٠ سم فوق المصطبة؟ وهل
		هو سليم
		۲۸. هل يمتد الغلاف الحارجي للبئر الى مسافة ٣ امتار تحت سطح
		الأرض؟ وهل هو سليم؟
		٢٩. هل يتم تصريف المنطقة المحيطة برأس المضخة بعيداً عنها؟
	-	
		(د) قنوات الرشيح
		٣٠. هل للقناة فتحة دخول للتفتيش؟

٣١. هل فتحة الدخول محمية بغطاء وقفل؟

۷٥		الملحق ٢
Y	نعم	الشكل ١٠ (تابع)
		٣٢. هل هناك مصطبة كتيمة تحول دون تسرب المياه السطحبة؟
		٣٣. هل يمتد الفلاف الخارجي مسافة ٣٠ سم فوق المصطبة؟ وهل هو سليم؟
		٣٤. هل يصل الفلاف الخارجي إلى مسافة ثلاثة أمتار على الأقل تحت الأرض؟ وهل هو سليم؟
		٣٥. هل المنطقة المحيطة برأس المضخة تصرف مياهها بعيدا بشكل مأمون؟
		(هـ) الترشيح الرملي البطيء
		٣٦. هل عكر المياه الجارية إلى المرشح الرملي البطيء أقل من ١٥ من وحدات قياس الكدر NTU؟
		٣٧. هل عكر المياه المسحوبة من المرشح الرملي البطيء أقل من ٥ وحدات قياس الكدر NTU؟
		(و) التخشير/ الترسيب
		 ٣٨. هل يقوم جهاز رش المختر بعمله على الوجه الصحيح؟ وهل جرعة المادة المخاف مضبوطة بطريقة صحيحة؟
		٣٩. هل تبقى توريدات المواد المخثرة لحين وصول كمية جديدة منها؟
		٠٤. هل يعمل جهاز التندف بطريقة صحيحة؟
		 ٤١. هل عكر الماء الخارج من خزان الترسيب أقل من ١٠ من وحدات قياس الكدر NTU?
		(j) الترشييح الرملي السبريع
		 ٤٢. هل عكر الماء الخارج من المرشح أقل من ٥ من وحدات قياس الكفر PNTU
П	П	24. هل تحفظ سجلات لتواتر ومدة الغسيل العكسي backwashing

الشكل ١٠ (تابع)

¥	نعم	(ح) مختبر مواقبة العملية
		٤٤. هل هناك تسهيلات في المحطة لإجراء اختبار المرطبان jar؟
		٥٤. هل هناك أدوات في المحطة لقياس العكر؟
		٤٦. هل هناك أدوات في المحطة لقياس الرقم الهيدروجيني PH؟
		٤٧. هل تحفظ سجلات في المحطة للتحاليل والاختبارات؟
		(ط) معاجمة مياه الامطار
		٤٨. هل تعالج المياه بالترشيح الرملي السريع/ البطيء؟
		٤٩. هل عكر الماء المسحوب من المرشحة أقل من ٥ من وحدات
		قياس الكدر NTU؟
		٤ ــ التطهــير
		 ه ل تجرى الكلورة وقت التفتيش؟
		٥١. هل تجرى الكلورة بصورة متواصلة؟
		٥٢. هل تعمل أجهزة الكلورة بطريقة صحيحة؟
		٥٣. هل مدة الاختلاط ٣٠ دقيقة أو أكثر؟
		 ٥٠. هل هناك احتياطي كافي من الكلور أو المادة المسيّلة للكلور يبقى لبعض الوقت؟
_	_	٥٥. هل من وسيلة لتحديد إجمالي الكلور أو الكلور المتبقي في المياه
		المعالجة؟
		٥٦. هل تحفظ سجلات يومية للكلورة؟
		 صهاریج التخسزین
		٥٧. هل يتضمن الصهريج فتحة دخول للتفتيش؟
		٥٨. هل هذه الفتحة محمية بواسطة غطاء وقفل؟
		٥٩. هل تنجه مخارج فتحات النهوية وأنابيب التدفق إلى أسفل؟

		الشكل ١٠ (تابع)
א	تعم	. ٦. هل فتحات التهوية وأنابيب التدفق محمية بواسطة شبكات مصبّعة
		Pgrilles
		٦١. هل يحال دون تسرب مياه المطر الى الصهريج؟
		ــ شـــكات التوزيع
		٦٢. هل شبكة التوزيع خالية من التسرب؟
		٦٣. هل يوجد الضغط في الشبكة بصورة مستمرة؟
		٣٤. هل توجد وصلات متقاطعة رديئة النوعية؟
		٦٥. هل جرى تطهير أنابيب رئيسية جديدة أو مصلَّحة؟
		٦٦. هل الكلور المتبقي موجود في نقاط الشبكة المختلفة؟
		٦٧. هل الشبكة خالية من مشاكل الدفق الارتدادي؟
		٦٨. هل هناك لوائح صحية متعلقة بالدفق الارتدادي؟
		ـــ القائمون على تشغيل مرافق المياه
		ـــ القائمون على تشغيل مرافق المياه ٩٩. هـل المستوى المهني العام لرئيس المرفق :
		٩٩. هل المستوى المهني العام لرئيس المرفق :
	شيء ا	 أب هل المستوى المهني العام لرئيس المرفق : جامعي ☐ ثانوي ☐ ابتدائي ☐ غير ذلك الله مستوى تدريب رئيس المرفق فيما يتعلق بمعالجة المياه :
	شيء 🗀	 أب هل المستوى المهني العام لرئيس المرفق : جامعي ☐ ثانوي ☐ ابتدائي ☐ غير ذلك الله مستوى تدريب رئيس المرفق فيما يتعلق بمعالجة المياه :
	-	 أب هل المستوى المهني العام لرئيس المرفق : جامعي □ ثانوي □ ابتدائي □ غير ذلك الله بعالجة المياه : معهد فني □ تدريب قصير □ لا
سنوات		 أبوي المستوى المهني العام لرئيس المرفق : جامعي □ ثانوي □ ابتدائي □ غير ذلك ابدائي □ غير ذلك معلى مستوى تدريب رئيس المرفق فيما يتعلق بمعالجة المياه : جامعي □ معهد فني □ تدريب قصير □ لا معهد فني □ تدريب قصير □ لا معهد فني معالجة المياه؟
سنوات لا 🗀		 أبه المستوى المهني العام لرئيس المرفق : جامعي □ ثانوي □ ابتدائي □ غير ذلك ابدائي □ غير ذلك ابدائي □ عير ذلك ابدائي □ معهد فني □ تدريب قصير □ لا عدد سني خيرة الرئيس في معالجة المياه؟ معهد الرئيس في المرفق الحالي؟
سنوات لا 🗀 لا 🗀	 نعم 🗆	 ١٩٩. هل المستوى المهني العام لرئيس المرفق : جامعي □ ثانوي □ ابتدائي □ غير ذلك ١٧٠. هل مستوى تدريب رئيس المرفق فيما يتعلق بمعالجة المياه : جامعي □ معهد فني □ تدريب قصير □ لا ١٧٠. ما عدد سني خبرة الرئيس في معالجة المياه? ١٧٠. ما مدة عمل الرئيس في المرفق الحالي؟ ١٧٠. هل يعمل كل الوقت؟
سنوات لا 🗀 لا 🗀		 ١٩٩. هل المستوى المهني العام لرئيس المرفق: جامعي ☐ ثانوي ☐ ابتدائي ☐ غير ذلك ٧٠. هل مستوى تدريب رئيس المرفق فيما يتعلق بمعالجة المياه: جامعي ☐ معهد فني ☐ تدريب قصير ☐ ٧ ١٧٠. ما عدد سني خبرة الرئيس في معالجة المياه? ٢٧٠. ما مدة عمل الرئيس في المرفق الحالي؟ ٣٧٠. هل يعمل كل الوقت؟ ٣٤٠. هل عدد المستخدمين حاليا كاف؟

الملحق ٢

٧٧

الشكل ١٠ (تابع)

اسکل ۱۰ رفیع
٨ ــ ملاحظــــات المـــــــــهلكين
٧٧. كانت الشكاوي والتعليقات الرئيسية هي :
(1)
(٢)
(r)
٩ _ التدابيـر الإصلاحية
٧٨. الإصلاحات الإلزامية بترتيب الأسبقية :
(1)
(۲)
(°)
٧٩. التحسينات المقترحة
(1)
(۲)
(r)
 ١٠ العلاقة بنفتيش سابق
٨٠. تاريخ التفتيش السابق يوم 🗌 شهر 🗋 سنة 🗌
٨١. هل تم إجراء التدابير الإصلاحية المقترحة في تلك الاثناء؟ 🔲 لع 🔲 لا
٨٢. ما هي التدابير الإصلاحية التي لم تجر؟
(1)
(۲)
(^r)
١٩ ـــ إتمام التفتيش الحالي
٨٣. تاريخ التفتيش يوم 🗌 شهر 🗋 سنة 🗋
٨٤. اسم المفتش
٨٥. اسم المشرف
۲۸. ملاحظات:
(1)
(۲)

.....(٣)

الملحق ٢ الملحق ٢

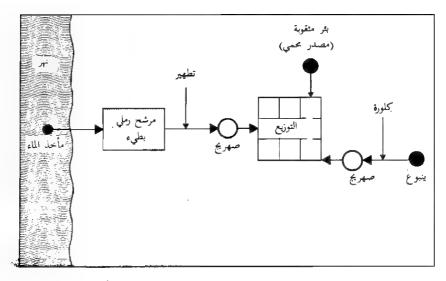
إن افضل طريقة لتوضيح كيفية تحضير استارات تسجيل معينة لكل مرفق مياه هي بإعطاء مثال على ذلك. ولهذا الغرض نعرض فيما يلي حالة تعمدنا أن تكون معقدة ، وهي تتعلق بمرفق مياه خاص بمجتمع ريفي كبير إلى حد ما ، حيث تستقي المياه من ثلاثة مصادر مختلفة: أي من نهر وينبوع وبئر مثقوبة drilled well.

وتعالج مياه النهر بواسطة مرشح رملي بطيء (بدون ترسيب سابق) تنساب بعدها المياه إلى صهريج تخزين يغذي شبكة التوزيع. وتخزن أيضاً المياه الآتية من الينبوع في صهريج ومنه إلى شبكة التوزيع. ومن ناحية أخرى تُضخ مياه البئر المثقوبة مباشرة إلى الشبكة. وتوجد أجهزة متاحة لكلورة المياه المستمدة من النهر والينبوع؛ في حين تضخ مياه البئر المثقوبة إلى الشبكة بدون كلورة.

وللمرفق رئيس وعامل تحت إشرافه ، وليس به مختبر.

ويبين الشكل ١١ مخطط سير العمل flow scheme بهذا المرفق. أما الأسئلة المتعلقة بالتفتيش الصحي والتي اختبرت من استارة التسجيل الشاملة (الشكل ١٠) فيشار إليها بالأرقام المبينة في الشكل ١٢.

الشكل ١١ _ مثال لمرفق مياه عمومية



الشكل ١٢ ــ مثال لاستهارة تسجيل لمرفق المياه المعروض في الشكل ١١ وتشير الأرقام إلى الاسئلة المذكورة في استهارة التسجيل الشاملة (الشكل ١٠)

```
أ_ معلومات عامة (القسم ١)
```

الأسئلة ١ ــ ١٢

ب ـ مصادر المياه ومعالجتها (الأقسام ٢ ـ ٥)

(أ) مأخذ الماء من النهر

الأسئلة ١٤ ــ ١٧ ، ٣٦ ــ ٣٧ ، ٥٠ ــ ٥٥ ، ٧٥ ــ ٢٦

(ب) تجميع مياه الينابيع

الأسئلة ١٣ ، ٢٢ _ ٢٥ ، ٥ _ ٥٥ ، ٥٥ _ ١٦

(ج) البئر المثقوبة

الأسئلة ١٣ = ٢٦ _ ٢٩ (ملحوظة: لا كلورة)

ج _ شبكة التوزيع (القسم ٦)

الأسئلة ٢٢ ــ ٨٦

د ــ القائمون على تشغيل مرافق المياه (القسم ٧)

الأسئلة ٢٩ ــ ٧٥

هـ ــ ملاحظات المستهلكين (القسم ٨)

السوال ٧٧

و _ التدابير الإصلاحية (القسم ٩)

السؤالان ۷۸ ــ ۲۹

ز ـ العلاقة بتفتيش سابق (القسم ١٠)

الأسئلة ٨٠ ــ ٨٢

ح ــ إتمام التفتيش الحالي (القسم ١١)

الأسئلة ٨٣ ـــ ٨٦

الملحق ٣

جمع عينات المياه للفحص للأحياء المجهرية

قد يبدو جمع العينات أمرا سهلا ، ولكن قد تحدث أثناء ذلك بعض الأخطاء. لذلك يتطلب جمع العينات عناية خاصة. وربما تنشأ كذلك مشاكل لا دخل لها بطريقة الاعتيان sampling. ومالم تكن العينات التي يتم جمعها صالحة ، فان العمل الدقيق الذي يؤدَّى في التحليل اللاحق قد يكون مضيعة تامة للوقت.

ويمكن تقسيم المياه لأغراض الاعتيان إلى ثلاثة أنواع رئيسية :

١ ــ ماء من صنبور في شبكة توزيع ، أو من مضخة يدوية ثابتة ، الخ ؛

۲ ــ ماء من مجری ماء أو صهریج (نهر ، بحیرة ، خزان) ۴

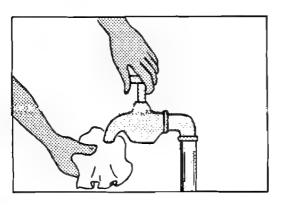
٣ ــ ماء من بثر محفورة ، الخ ، حيث تكون عملية الاعتيان أصعب من الاعتيان من مصدر مياه مكشوفة.

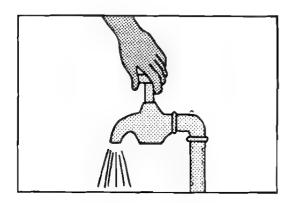
١ ــ الاعتيان من صنبور أو فتحة مضخة

الخطوات الواجب اتباعها في عملية الاعتيان من صنبور أو فتحة مضخة هي مايلي على التوالى :

أ ــ نظف الصنبور

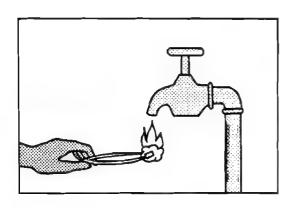
إفصل أية أجزاء ملحقة بالصنبور قد تسبب رشاشاً. وامسح الفتحة ، باستخدام قطعة قماش نظيفة ، لإزالة ما عليها من أقذار.





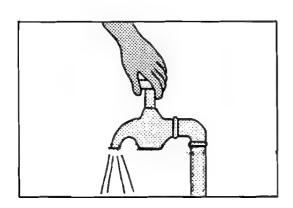
ب ــ افتح الصنبور

أدر مفتاح الصنبور إلى أقصاه ، ودع الماء يتدفق لمدة دقيقة إلى دقيقتين.



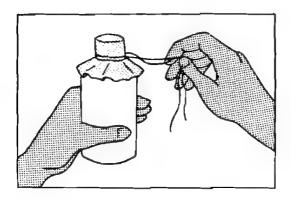
ج _ عقم فوهة الصنبور

عقم فوهة الصنبور لمدة دقيقة باستخدام لهب من قطعة قطن مبللة بالكحول . وكبديل لذلك يمكن استخدام مشعل غازي أو قداحة.



د ـ افتح الصنبور قبل الاعتيان

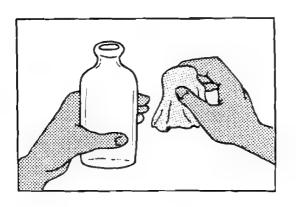
أدر مفتاح الصنبور ودع الماء يجري لمدة دقيقة إلى دقيقتين بمعدل تدفق معتدل.



هـ ـــ افتح زجاجة معقمة

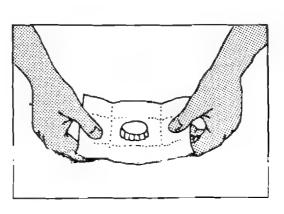
(أ) الطريقة النموذجية:

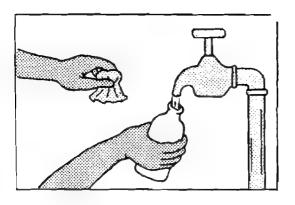
فك الحيط الذي يثبّت غطاء الورق البني الواقي وانزع السدادة أو فُكّ لولبها.



(ب) طريقة تثبيت الغطاء الآلية :

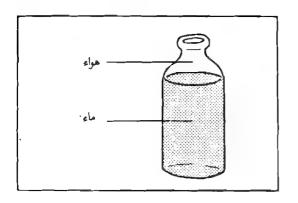
حل الخيط المربوط حول غطاء الورق البني الواقي وانزع الغطاء ، بينا يَفتح المساعد اللفافة التي تضم الغطاء المعقم.



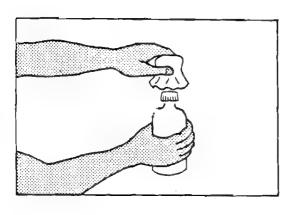


و ـــ إملأ الزجاجة

ينا أنت مُمسك بغطاء الرجاجة والغطاء الواقي متجهين إلى أسفل (لمنع دخول الغبار الذي قد يكون ملوثا) ، إقبض على الزجاجة فوراً وضعها تحت الماء المتدفق واملاها.



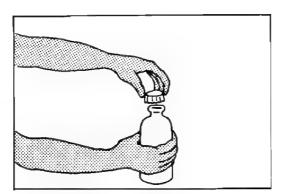
يجب ترك حيّز صغير للهواء لتسهيل الرّج أثناء التلقيح الذي يسبق النحليل.



ز ــ ضع سدادة أو غطاء الزجاجة

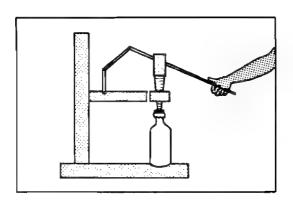
(أ) الطريقة التموذجية :

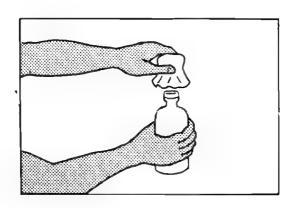
ضع السدادة في الزجاجة أو ابرم الغطاء وثبت غطاء الورق البني الواقي في مكانه بواسطة الخيط.



(ب) طريقة تثبيت الغطاء الآلية :

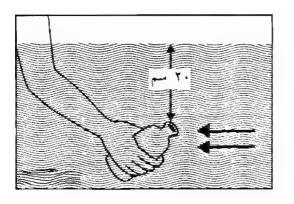
ضع غطاء الزجاجة في مكانه ثم ثبته باستخدام آلة تثبيت الغطاء. اربط غطاء الورق البني الواقي بواسطة الخيط.





۲ ــ الاعتيان من مجرى ماء أو صهر يج

افتح الزجاجة المعقمة حسب الطرائق الموضحة في القسم ١ ، الصفحة ٨٤.



أ _ إملاً الزجاجة

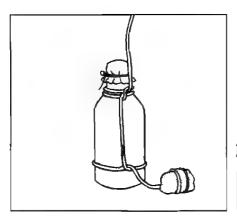
إمسك الزجاجة من جزئها السفلي وغطسها في الماء لعمق ٢٠سم تقريباً مُوجِّها فتحتها قليلا إلى أعلى ؟ وفي حالة وجود تيار توجّه فتحة الزجاجة مقابل التيار.

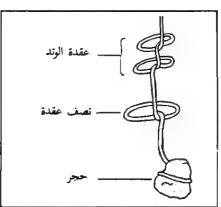
وحينتذ تسد الزجاجة أو تغطى كما وصف سابقاً (الصفحة ٨٤).

٣ _ الاعتيان من آبار محفورة وما يماثلها من المصادر

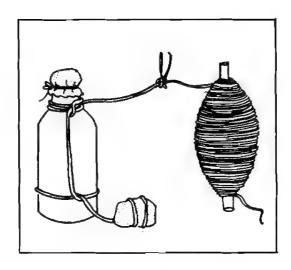
أ ــ هتىء الزجاجة

اربط حجراً ذا حجم مناسب إلى زجاجة العينة بواسطة خيط.



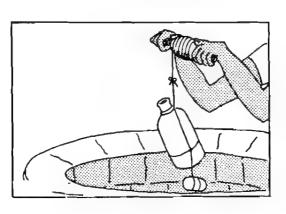


الملحق ٣ الملحق ٣



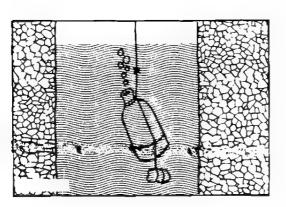
ب ــ اربط الزجاجة بخيط

خذ خيطا طوله ٢٠ مترا ملفوفاً حول عود واربطه بخيط الزجاجة ، ثم افتح الزجاجة كما هو موضح في القسم ١ (الصفحة ٨٤).



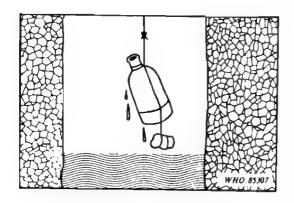
ج ــ دُلِي الزجاجة

دلّي الزجاجة ، مثقلة بالحجر ، وحلّ الخيط ببطء. لا تدع الزجاجة تمس جوانب البعر.



د ــ املأ الزجاجة

غطسّ الزجاجة كلها في الماء ودلّها إلى قاع البشر.



هـ ــــ ارفع الزجاجة

عند امتلاء الزجاجة، لف الخيط حول العود لتسحب الزجاجة. لا تترك الزجاجة ممتلعة تماماً ولكن اسكب قليلا من الماء لتترك حيزاً للهواء.

سد الزجاجة أو غطها كما هو موضح سابقاً (الصفحة ٨٥).

الملحق ٤

الاختبارات الميدانية للتحليل الجرثومي

من المفضل إجراء التحليل الجرثومي في مختبر مجهز بتسهيلات أساسية على الأقل. فإذا لم يكن بالإمكان فحص العينات في مختبر حلال ٢٤ ساعة تقريباً (كا قد يحدث في حالة المناطق أو القرى النائية) ، يمكن استخدام أجهزة قابلة للحمل تركّب في مركز صحي أو مدرسة أو مبنى مماثل. وتكون هذه التحريات الميدانية ملائمة عند إجراء استقصاءات لمياه الشرب تستمر عدة أيام في مناطق تفتقر إلى مختبرات مناسبة للأحياء المجهرية أو في الاماكن التي تكون إمدادات الكهرباء فيها غير كافية. وبالنظر للصعوبات التي كثيراً ما تبرز فيما يتعلق بوسائل النقل في المناطق النائية ، فإن ذلك يقتضي خفض كميات المعدات المختبرية إلى الحد الأدني. وقد يحد هذا من عدد معالم parameters جودة المياه التي يمكن قياسها. ففي حالة إمدادات المياه غير المكلورة ، يحتاج الأمر في العادة إلى قياس القولونيات الغائطية في فحسب. ولكن يجب أن تؤخذ في الاعتبار مقاييس إجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية في فحسب. ولكن يجب أن تؤخذ في الاعتبار مقاييس إجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية في حالة مصادر المياه المكلورة ، بالإضافة إلى تعيين نسبة الكلور المتبقي. ويمكن استعمال طريقة الأنابيب المتعددة (MT) أو طريقة الترشيح الغشائي (MF) في التحليل.

ويجب إجراء الفحص الجرثومي في نفس الوقت مع التفتيش الصحي. فحينئذ تساعد نتائج الفحص الجرثومي في تلك الظروف على إثبات نتائج التفتيش الصحي ، كما تساعد على تحديد الأولويات للتدابير الاصلاحية.

١ _ التجهيزات المختبرية الاساسية

في حالة المناطق النائية حيث يندر إجراء التحاليل الجرثومية ، يستحسن إعداد مختبر عنير يحتوي على أجهزة أساسية في قرية قريبة داخل منطقة الدراسة.

ويجب ، في العادة ، إحضار مستنبتات media ومواد أخرى معقمة من مختبر إقليمي بدلا من تحضيرها محلياً. ولكن إن كانت التسهيلات المحلية كافية ، يجب الحصول على المواد والأجهزة اللازمة لعمل المستنبتات مثل آنية الطهي الضغطية pressure cooker ، وطبق التسخين ، ومقادير محدودة موزونة سلفاً من المستنبتات المجففة.

١ ــ ١ طريقة الأنابيب المتعددة

التجهيزات الأساسية التالية لازمة لطريقة الأنابيب المتعددة:

- رأً) حمام مائي صغير تضبط فيه الحرارة عند ٣٥° أو ٣٧ \pm ٥٠. $^{\circ}$ س
 - و \$ \$ 0 + هر. س ۽
- (ب) أنابيب معقمة سلفاً تحتوي على مستنبتات مزدوجة القوة ومنفردة القوّة ذات تركيب مختار ، وتتضمن أنابيب دورهام ؟
 - (ج) رفوف أنابيب اختبار ؟
 - (د) ممصات معقمة سلفاً ؟
 - (هـ) زجاجات عينات معقمة.

١ ــ ٢ طريقة الترشيح الغشائي

تحتاج هذه الطريقة إلى التجهيزات الأساسية التالية:

- (أ) حمام مائي صغير أو حاضنة تضبط فيها الحرارة عند ٣٥° أو ٣٧° \pm ٥ر. $^{\circ}$ $_{\circ}$ $_{\circ}$
 - (ب) وحدة ترشيح غشائي ؟
 - (ج) مراشح غشائية معقمة ؟
 - (د) أطباق بتري معقمة ومعها رفائد pads ماصة ؟
- (هـ) أمبولات مستنبتات أو زجاجات تحتوي على مَرَق معقم سلفاً ذي تركيب مختار ؟
 - (و) مشعل غازي أو إيتانول للاشعال ؛
 - (ز) ممصات وملاقط معقمة سلفاً ؟
 - (ح) أكياس بلاستك غير منفذة للماء (في حالة استخدام حمام مائي) ؟
 - (ط) زجاجات عينات معقمة.

٢ _ طرائق الاختبارات الميدانية

في المناطق التي لا تتوفر فيها الكهرباء ، أو التي تتوفر فيها دورياً ، يجب اتباع منهجية بديلة لإجراء التحليل الجرثومي كجزء من الاستقصاءات الميدانية . والطرائق التالية هي من البدائل المتاحة : الملحق ٤ عاملاً

(أ) طريقة الحضانة الآجلة delayed-incubation

(ب) طريقة الأنابيب المتعددة MT لفحص القولونيات الغائطية ، تعديل ميداني (انظر الملحق ٥) ؟

(ج) طريقة الترشيح الغشائي MF ، تعديل ميداني (انظر الملحق ٦).

٢ ــ ١ طريقة الحضانة الآجلة

٢ ـ ١ ـ ١ المبدأ الأساسي

يمكن استخدام الحضانة الآجلة عندما تكون المسافة بين مكان الاعتيان والمختبر بعيدة جداً بحيث لا تسمح بإجراء الفحوص اللازمة في المختبر خلال ٢٤ ساعة بعد جمع العينة ، وكذلك في الحالات التي لا تتاح فيها حاضنة ميدانية. وفي هذه الطريقة ترشح العينة في الميدان ويوضع المرشح فوق رفادة pad مشبعة بوسط حافظ holding medium (وسط انتقال) . إن هذا يحفظ الجراثيم حية ويوقف النمو المرئي للجراثيم لغاية ٧٧ ساعة. وإذا وضعت المراشح في حاويات متينة أو في غلاف مبطن جيداً ، يمكن إرسالها إلى المختبر بالبريد أو بوسائل النقل الأخرى. ويجب تجنب درجات الحرارة والبرودة القصوى أثناء النقل ؛ فإذا تعرضت المراشح لدرجة حرارة عالية قد يحدث بعض النمو المرئي على سطح الوسط الحافظ.

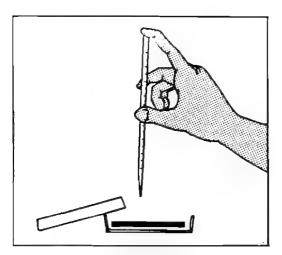
وهناك أوساط حافظة متاحة لإجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية على التوالي. ومن أمثلتها الوسط الحافظ LES MF لفحص إجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية ، والوسط الحافظ الخاص بإجمالي M-VFC لفحص القولونيات الغائطية ؛ ولكن تجدر الإشارة إلى أنه القولونيات يمكن استخدامه أيضاً لفحص القولونيات الغائطية ؛ ولكن تجدر الإشارة إلى أنه في حالة اتباع هذا الاجراء تلاحظ تغيرات طفيفة في لون مستعمرات القولونيات.

٢ ــ ١ ــ ٢ التجهيزات والمواد

هنالك حاجة إلى التجهيزات والمواد التالية:

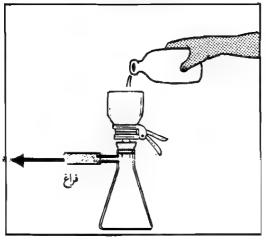
- (أ) وحدة ترشيح ميدانية (فيما يتعلق بمتطلبات التعقيم انظر الملحق ٦) ؛
 - (ب) محقنة syringe للمص ؛
 - (ج) أطباق بتري ذات أغطية محكمة ، ورفائد pads ماصة ؛
 - (د) أوساط حافظة معمقمة محضرة سلفاً ؟

- (هـ) ممصات معقمة سلفاً ؟
 - (و) ملاقط معقمة ؛
- (ز) مشعل غازي أو إيتانول للاشعال ؟
- (ح) زجاجات عينات معقمة (لا حاجة لها في وجود كوب اعتيان قابل للتعقيم).



٢ _ ١ _ ٣ الطريقة

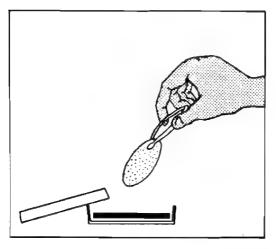
أ _ مُص الوسط الحافظ المعقم وضعه في طبق بتري يحتوي على رفادة امتصاص معقمة. انتظر لحين تشبع الرفادة تماماً وصب الوسط الفائض من الطبق.

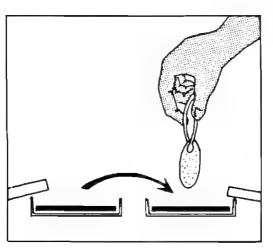


ب _ رشّح ١٠٠ ميليلتر من ماء العينة خلال مرشح غشائي معقم في وحدة الترشيح المعقمة.

ج — افصل وحدة الترشيح ، وباستعمال الملقط ، ضع المرشح الغشائي (وجانبه الشبكي إلى أعلى) على رفادة الامتصاص المشبعة سلفاً في طبق بتري. تأكد من عدم احتجاز فقاقيع هوائية بين الرافدة والمرشح. ضع طبق بتري في حاوية يستغرق ذلك أكثر من ٧٧ ساعة). وإذا أرسل طبق بتري بالبهد ، يجب تغليفه في غلاف مبطن بطريقة ملائمة.

د ـ عند وصول طبق بتري إلى المتنبت الختبر انقل الغشاء إلى المستنبت الداخلي LES Endomedium لفحص إجمالي القولونيات ، أو إلى مستنببت MFC لفحص القولونيات الغائطية. واستمر على النحو المذكور في طريقة الترشيح الغشائي (انظر الملحق ٦).





٢ _ ٢ طريقة الأنابيب المتعددة

هذه الطريقة هي أساسا تلك المستخدمة في فحص إجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية ؟ المعنصرة على القولونيات الغائطية ، وإذا كان الفحص مقتصراً على القولونيات الغائطية ، يمكن استخدام الطريقة البديلة في مثل هذه الحالة ، وهي الموصوفة في الملحق ٥.

ولإجراء الحضانة الميدانية ، يمكن استخدام حمام مائي كهربائي مضبوط الحرارة ، متصل ببطارية أو بموقد قداحة السيارة. وتتاح أيضاً حاضنات مصنوعة من الألومنيوم ولها «حمام جاف» للاستخدام في فحوص ضيقة النطاق. كما أن الأنابيب ذات الأغطية الملولبة والتي تحتوي على مستنبتات ذات قوة مزدوجة وفردية مناسبة للنقل الميداني.

92

٢ ــ ٣ طريقة الترشيح الغشائي

٢ ـ ٣ ـ ١ المبدأ الأساسي

هذه الطريقة هي أساسا تلك المستخدمة في الفحوص المختبية الموصوفة في الملجق ٦، والفرق الوحيد هو أن الأجهزة قابلة للنقل. ويمكن إحداث الفراغ المطلوب بواسطة محقنة خاصة أو مضخة يدوية مناسبة. وهناك بضعة أنواع من المعدات القابلة للنقل تنتجها مصانع مختلفة.

٢ ــ ٣ ــ ٢ التجهيزات

يبين الشكل ١ البنود الأساسية من التجهيزات الميدانية.

الشكل ١ _ التجهيزات الميدانية اللازمة لطريقة الترشيح الغشائي : (أ) حاضنة ؛ (ب) رف لحضانة أطباق بتري ؛ (ج) قَمع مرشع سعة ۱۰۰ میلیلتر ؛ (د) دعامة مسامیة porous للمرشح ؛ (هـ) دعامة للمرشع ؛ (و) وعاء للشفط (ز) محقنة ذات صمام ذي اتجاهين لاجراء التفريغ اللازم للترشيح ؛ (ح) وعاء العينة ؛ (ط) ملقط ؛ (ي) زجاجة تحتوي على كحول ؟

(ك) زجاجة تحتوي على دارئة buffer معقمة ؛ (ل) أطباق بتري من البلاستك ؛ (م) محصات.

الملحق ع

وفيما يلي ملاحظات مفصلة على بعض هذه المواد:

(أ) الحاضنة. من الضروري وجود حاضنة مناسبة قابلة للنقل أو حمام مائي وذلك لضبط الحرارة ؛ كما يمكن وصل بعض الوحدات من هذا النوع بتيّار كهربائي قوة ٦ أو ١٢ أو ٢٤ فولط (تيار متردد AC). ويمكن تشغيلها فولط (تيار متواصل DC) أو ١١٥ أو ٢٣٠ فولط (تيار متردد AC). ويمكن تشغيلها بواسطة بطارية كهربائية أو موقد قداحة السيارة ، أو مأخذ outlet عادي للتيار مثبت في الحائط (مع استعمال محول adaptor مناسب). ومع أن الحاضنات القابلة للنقل غالية الثمن ، فهي مناسبة تماما للقياسات الميدانية لإجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية.

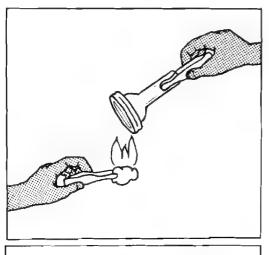
(ب) وحدات الترضيح. تتاح نظم ترشيح مختلفة ذات تصميم خاص ، وهي تتراوح بين راصدات ميدانية ومحاقن ، ونظم تفريغ من البلاستك متعدد الكربونات polycarbonate مثبت بها محاقن ، ونظم كاملة من الفولاذ غير القابل للصدأ. ولكن ، من الصعب استعمال الراصدات الميدانية البسيطة ، لأن استخلاصها للجراثيم القولونية في بعض الحالات كان ضعيفاً. ويمكن تعقيم الاقماع المستعملة في وحدات الترشيح الميداني بين كل عملية ترشيح وأخرى وذلك بتغطيسها في ماء يغلي لمدة ت دقائق (ولمدة أطول في الأماكن المرتفعة). كا أن وحدات الصلب غير القابل للصدأ يمكن تطهيرها بكحول ملتهب أو بواسطة مشعل غازي. وتزود بعض الوحدات بحلقة في قاعدة القمع يمكن تشبيعها بالميتانول واشعالها ؟ وعندما يترك الميتانول يشتعل لبضع ثوان ، يمكن عزل الوحدة بوضع قنينة من الصلب الذي لا يصدأ فوق القمع وقاعدته. وهذا يؤدي إلى احتراق غير تام للميتانول مكوّنا بذلك فورمالدهيد ذا مفعول معقم. ويجب أن تبقى الوحدة محكمة الإغلاق لمدة ١٥ دقيقة لضمان تعقيمها تماماً.

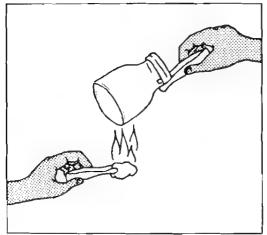
(ج) المستنبتات. يوفر موردون مختلفون مستنبتات معقمة في أمبولات جاهزة للاستعمال. وكبديل لذلك ، يمكن استعمال مَرَق معقم محضّر سلفاً ، وله تركيب مختار ، أو أطباق غراء agar محضّرة سلفاً. ومن الضروري التأكد من مدة صلاحيتها shelf life بحيث تكون صالحة للرحلة المعتزمة.

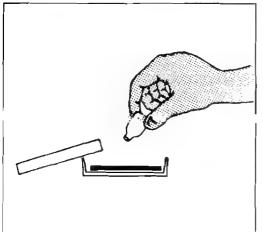
٧ ــ ٣ ــ ٣ تعيين إجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية

الطرائق الخاصة بتعيين إجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية متاثلة أساساً، ولا تختلف إلا في المستنبتات المستعملة ودرجة حرارة الخضانة. أما خطوات الفحص فهي كما يلي.

أ _ عقّم وحدة الترشيح

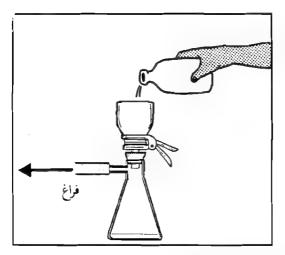




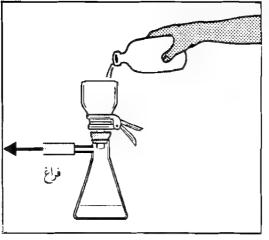


ب _ في حالة استعمال مستنبت المرق ، أضف محتويات أمبولة من المستنبت (أو كمية كافية من المرق من وعاء مناسب) إلى رافلة ماصة في طبق بتري معقم ؟ ومن المهم التأكد أن الرافلة مُشبعة تماماً.

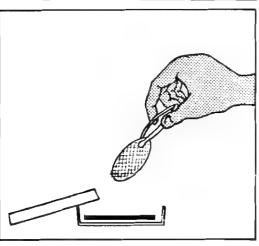
٩٧ ٤ قللحق



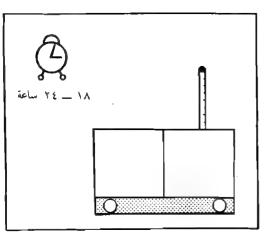
ج – صب حجماً معلوماً
 من العينة في قمع المرشح ؛
 ويتم الترشيح بإحداث فراغ
 بواسطة مضخة يدوية أو
 محقنة.

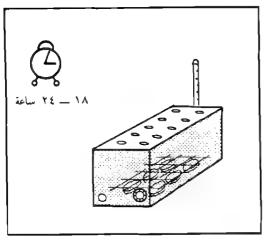


د _ اشطف القمع باستعمال جزأين من الدارئة buffer كل منهم _ ٢ _ ٢ ميليلت _ ر (للحصول على معلومات عن الدارئة ، انظر الملحق ٢).



هـ — افصل القمع وانقل المرشح بواسطة ملقط معقم إلى الرفادة المشبعة (أو طبق الغراء) ؛ على أن يكون الجانب الشبكي للأعلى ، مع تحريكه حركة دائرية لمنع بقاء أية فقاقيع هوائية.





و — ضع طبق بتري في الحاضنة . وفي حالة استعمال ممائي ، يجب أن يوضع الطبق في حاوية ثقيلة أو مثقلة خصيصاً ، ويغطس في الماء ويجب أن يسد كل طبق بإحكام أولا باستخدام شريط نحص إجمالي القولونيات فحص إجمالي القولونيات يين ١٨ و ٢٤ سباعة في درجة على القولونيات الغائطية حرارة و ٣٧ س. أما في حالة القولونيات الغائطية ويحتاج الأمر إلى درجة حرارة في ع ٥٠٠ س.

إن عملية اكتشاف الجراثيم وعدّها وحسابها تتم تماماً كطريقة الأنابيب المتعددة MF المختبية (انظر الملحق ٦).

٢ ــ ٤ طرائق الفرز البسيطة

هناك عدد متاح من طرائق الفرز البسيطة للاستعمال في ظروف معينة ، وهي طرائق طبق السطح المنبسط ، وترشيح رفادة الامتصاص للمرشح الغشائي MF-absorption وعداد الغطس dip counter ، ولكن لا يوصى بها هنا لأن النتائج التي تعطيها لا تتوافق مع القيم الدليلة المعتمدة من منظمة الصحة العالمية بشأن النوعية الجراثيمية لامدادات المياه.

الملحق ٥

طريقة الانابيب المتعددة

١ ــ المبدأ الأساسى

في طريقة الأنابيب المتعددة ، تلقح سلسلة من الأنابيب المحتوية على مستنبت مَرَقي مناسب بمقادير اختبارية من عينة الماء.

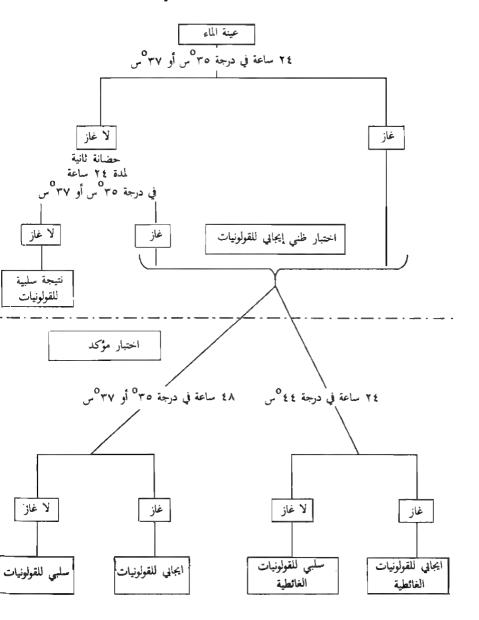
وبعد مدة حضانة معينة في درجة حرارة محددة ، يعتبر كل أنبوب يتكوّن به غاز «إيجابياً ظنّيا» presumptive positive لأن هذا يدل على احتمال وجود قولونيات . ولكن بما أن الغاز قد ينتج بواسطة جراثيم أخرى ، يستصوب تأكيد ذلك بإجراء اختبار لاحق. ويعرف الاختباران بالاختبار الظني والاختبار المؤكد على التوالي.

ففي حالة الاختبار المؤكد ، يلقَّح مستنبت أكثر انتقائية بمواد مأخوذة من الأنابيب الإيجابية. وبعد فترة مناسبة تفحص الأنابيب لمعرفة ما إذا كان قد تكوّن غاز. وعندها يمكن تقدير درجة تركز الجراثيم في العينة من عدد الأنابيب الملقحة وعدد الأنابيب الإيجابية في الاختبار المؤكد . ويمكن تقدير العدد الأكثر احتالا (MPN) most probable number المخرض وتعرف هذه للجراثيم الموجودة باستخدام جداول احصائية مبتكرة خصيصاً لهذا الغرض. وتعرف هذه

الطريقة بطريقة العدد الأكثر احتالا MPN.

ويبين الشكل ١ الإجراءات التي ينطوي عليها التحليل الجرثومي لعينة من الماء ، بالإضافة إلى مدد الحضانة ودرجات الحرارة المناسبة. ويتطلب هذا التحليل تخفيفات مختلفة للعينة المفحوصة وفقاً لنوع الماء الذي يجري تحليله.

الشكل ١ _ مخطط يبين الإجراءات التي ينطوي عليها اختبارات الأنابيب المتعددة والظنى والمؤكد



الملحق ٥ الملحق ١٠١

٧ _ التلقيح

يمكن استخدام مقادير اختبارية مختلفة لتوفير سلسلة من التخفيفات العشرية ، وتتوقف

التخفيفات على أعداد جراثيم القولونيات المتوقعة في عينة الماء التي يجري فحصها. وتعتمد معولية reliability النتيجة التي يتم الحصول عليها على عدد الأنابيب الملقحة بكل مقدار اختباري. وفي حالات معينة يمكن خفض هذا العدد إلى ثلاثة أنابيب في كل خطوة من خطوات التخفيف. ولكل مجموعة من الأنابيب الملقحة جدولها الخاص من قيم الأعداد الأكثر احتالًا MPN.

٢ ــ ١ المياه غير الملوثة

يمكن بصورة عامة افتراض وجود تلوث قليل ، أو لا تلوث ، في المياه التي تدخل الشبكة أو المياه الموجودة فيها. وفي هذه الحالة يحتاج الأمر إلى تلقيح خمسة أحجام من ماء العينة ، كل منها ١٠ ميليلتر من مستنبت مزدوج القوة double-strength.

٢ ـــ ٢ المياه الملوثة

المياه التي يُشتبه بأنها أكثر تلوثاً ، مثل المياه غير المعالجة التي تجلب من مصادر معينة للماء الخام ، تحتاج للفحص باستخدام أحجام تلقيح مختلفة في تحفيفات عشرية. وفيما يلي التلقيحات التي تُجرى في العادة :

- (أ) ١٠ ميليلتر من العينة في كل من خمسة أنابيب يحتوي كل منها على ١٠ ميليلتر من مستنبت مزدوج القوة ؟
- (ب) ١٠ ميليلتر من العينة في كل من خمسة انابيب يحتوي كل منها على ١٠ ميليلتر من مستنبت مفرد القوة ؟
- (ج) ١٠ ميليلتر من تخفيف ١ : ١٠ من العينة (أي ١ ١ر. ميليلتر من العينة) في كلِّ من خمسة أنابيب يحتوي كل منها على ١٠ ميليلتر من مستنبت مفرد القوة.

وإذا كان من المتوقع أن تكون العينة مفرطة التلوث ، تلقّح مقادير متساوية حجمها ٠ ر ١ ميليلتر من تخفيفات غشرية متسلسلة من كل خطوة تخفيف في خمسة أنابيب تحتوي على ١٠٠ ميليلتر من مستنبت مفرد القوة.

وإذا كان عبء العمل ثقيلًا جداً والوقت المتاح محدوداً ، يمكن خفض عدد الأنابيب إلى ثلاثة في كل سلسلة. ولكن تلقيع خمس أنابيب بكل حجم من العينة يعطي نتيجة بالعدد الأكثر احتمالا MPN يوثق بها إحصائياً أكثر من النتيجة التي يُحصل عليها بتلقيع ثلاث أنابيب فحسب.

٣ ــ التجهــيزات

من الضروري توفر التجهيزات المختبرية الاساسية التالية:

(أ) فرن هواء ساخس. يجب أن يتسع هذا الفرن بشكل كافي ليستوعب كافة الممصات pipettes ، وأنابيب الاختبار ، وزجاجات العينات ، والأدوات الزجاجية الأخرى والأجهزة التي تحتاج إلى تعقيم بواسطة التسخين الجاف. ومن الضروري دوران الهواء الساخن بحرية داخل الفرن لتأمين التعقيم الصحيح. ويجب أن تضبط درجة حرارة الفرن عند ١٧٠ س ، كما يجب استعمال مقياس حرارة للتحقق من درجة الحرارة: ومدة التعقيم المطلوبة ساعة واحدة.

(ب) الموصدة Autoclave. يجب أن تكون الموصدة كبيرة بالقدر الكافي لتسمح بجريان طليق للبخار حول الحمولة العادية المراد تعقيمها ، وأن تزود بمقياس للضغط ومقياس للحرارة ، على أن يكون الجزء الأكبر من مقياس الحرارة في بخرج الموصدة (مما يقلل من فرص تحطم مقياس الحرارة). ويجب تشغيل الموصدة وفقاً لتعليمات الصانع المشددة ؛ ويجب أن يكفل ذلك أن يحل البخار محل الهواء الموجود في غرفة الهواء برمته. على أن يتم التعقيم خلال مدة لا تزيد على ٣٠ دقيقة. ويوصي التقيد بحزم بدرجات الحرارة ومدد التعقيم المحددة للأنواع المختلفة من المستنبتات.

(ج) الخاضنة. يجب أن تزود الحاضنة بضابط للحرارة قادر على الحفاظ على حرارة منتظمة صحيحة إلى ± ٥ر. ٥س. ويجب أن يكون داخل الحاضنة واسعاً إلى حد يسمح بجريان طليق للهواء عندما تكون الحاضنة مليئة. كما يجب أن توضع مقاييس الحرارة في نقاط ممثّلة في الحاضنة وأن ترصد الحرارة دورياً (من المستحسن يومياً).

(د) الحمام الماتي. يجب أن يزود الحمام المائي بناظم للحرارة thermostat للحفاظ على حرارة منتظمة قدرها ٤٤ ± ٥ر. ٥س لزرع القولونيات الغائطية ، وبرفوف من الفولاذ غير القابل للصدأ وأن تسخن بالكهرباء.

 (ه) مقياس الرقم الهيدروجيني pH. هذا المقياس ضروري للتحقق من الرقم الهيدروجيني للمستنبت. الملحق ٥ المحت

(و) ميزان. هذا الميزان ضروري لوزن المستنبت المسحوق والمواد الكيميائية المستعملة في تحطير المحاليل. ومعظم الوزنات تتراوح بين ١ - ١٠٠ غرام ويجب أن تكون دقة الميزان خ غرام واحد عند وزن ثقل قدره ١٥٠ غرام.

- (ز) جهاز تقطير الماء أو نازع شوارد الماء water deionizer. هذا الجهاز مطلوب لإنتاج ماء غير سام ، أي ماء خالٍ من أية مواد قد تتداخل في عملية النمو الجرثومي.
- (ع) زجاجات التخفيف. الزجاجات ذات الأغطية اللولبية الخالية من مواد سامة قابلة للذوبان ممتازة لهذا الغرض. ويجب أن تكون هذه الزجاجات كبيرة بحيث تسمع بحيز كاف من الهواء فوق السائل يكفل مزجاً جيداً عند الرج. ويتوقف الحجم على نسبة التخفيف المفضلة. فإذا كانت نسبة التخفيف ١٠٠١ هي المفضلة ، تستعمل في العادة زجاجات تحتوي على محلول محفف قدره ٩ ميليلتر (لتلقي مقادير متساوية كل منها ١٠ ميليلتر من العينة) ؛ ويجب أن من العينة) أو ٩٠ ميليلتر (لتلقي مقادير متساوية كل منها ١٠ ميليلتر من العينة) ؛ ويجب أن
- تكون الزجاجات كبيرة إلى حد يسمح بالحفاظ على هذه الأحجام بعد التعقيم لمدة ٢٠ دقيقة في درجة حرارة ٢١٠ ٠س.
- (ط) عمصات. هناك حاجة إلى حجمين من الممصات (١ ميليلتر و ١٠ ميليلتر) المزودة بسدادات قطنية عند الطرف الفموي mouthpiece. ويجب أن تدرّج الممصات سعة ١ ميليلتر بزيادات قدر كل منها ١ر. ميليلتر. أما الممصات المتشظية chipped أو المكسورة فيجب أن تطرح جانباً. ويجب أن تحفظ الممصات في وضع ملائم في حاوية معدنية قابلة للتعقيم ، وأن تستخدم حاوية منفصِلة لكل حجم من الممصات. ويمكن أيضاً لف

الممصات بمفردها بالورق وتعقيمها بالتسخين.

- (ي) أجهزة تحضير المستبتات. هذه تتطلب حاويات من الزجاج أو الفولاذ غير القابل للصدأ. ويجب أن تكون أجهزة التسخين وأدوات التحريك المستخدمة في تحضير المستنبتات نظيفة وخالية من المواد السامة القابلة للذوبان.
 - (ك) مشعل غازي. يعتبر مشعل بُنسين Bunsen أو أي نوع مماثل وافيا بالغرض.
- (ل) أنابيب زرع تحتوي على بالات vials مقلوبة (أنابيب دورهام) Durham. يجب أن تكون الأنابيب والبالات ذات أحجام تسمح بَملُ، البالة تماماً بالمستنبت وتغطيسها في الأنبوب.

- (م) رفوف أنابيب الاختبار. يجب أن تكون كبيرة بحيث تتسع لأنابيب المستنبتات الأكبر قطراً.
- (ن) عروة platinium-iridium ومقبضها. يجب استخدام قطع من السلك عيار ٢٤ و ٢٦ و ١٠٠ (٢٥ ١٠ سم). ويعتبر سلك النيكروم nichroma مقبولا ولكن يفضل عليه السلك المكون من البلاتين والايريديوم platinium-iridium. وتثبت قطع السلك (العروات) في مقابض معدنية أو زجاجية ذات قطر مماثل لقطر القلم. ولعمل عروة التلقيع يثنى السلك على شكل دائرة قطرها ٣ _ ٤ ميليمتر.

(س) أجهزة مختبرية عامة. هناك حاجة إلى قوارير flasks مستديرة وقوارير ايرلنماير Erlenmeyer ودوارق beakers ومناصب stands ، الخ. مختلفة.

٤ _ المستنبتات وماء التخفيف

الأوساط media المجففة المتاحة في الأسواق تبسّط عملية تحضير مرق الزرع ، ولذلك يوصى باستعمالها في المختبر. وينتج هذه الأوساط صانعون مختلفون كمساحيق يمكن وزنها بسهولة وإذابتها في ماء مقطر ووضعها في أنابيب الزرع تمهيداً لتعقيمها.

وهناك مستنبتات مختلفة متعددة مناحة للاختبار الظني ، مثل :

- ـــ مرق لوريل تربتوز (LTB) ؟
- _ مرق ماك كونكى MacConkey ؛
 - _ مرق لاكتبوز lactose ؟

واستعمال هذه الأوساط الثلاثة شائع في بلدان عديدة. وتعتمد انتقائية مرق ماك كونكى ومرق لوريل تربتوز على التوالي على وجود أملاح الصفراء bile salts والعامل السطحي النشاط surface-active ، سلفات اللوريل ؛ أما مرق لاكتوز فهو وسط غير انتقائي.

ويستعمل مرق لاكتوز الصفراء الأخضرالمتألق (BGB) على نطاق واسع كوسط تأكيدي confirmatory medium لفحص إجمالي القولونيات.

ولتأكيد وجود القولونيات الغائطية يستخدم إما مرق BGB أو مرق الاشريكية القولونية (EC).

الملحق ٥ الملحق

٤ ــ ١ تحضير الاوساط

يجب أن تحضر الأوساط بموجب تعليمات الصانع ، على الوجه التالي:

(أ) أذب الكمية المعينة من الوسط المجفف في ماء مقطر للحصول على وسط ظني مزدوج أو مفرد القوة (في حالة التحليل التأكيدي يستعمل الوسط المفرد القوة فحسب).

(ب) وزّع الحجم المطلوب في أنابيب زرع تحتوي على أنبوب دورهام مقلوب ، وغطّ أنابيب الزرع.

(ج) عقم الأنابيب في موصدة أو آنية طهي بالضغط pressure cooker في درجة حرارة (ج) عقم الأنابيب في موصدة أو آنية طهي بالضغط الصائع). ومن المهم بصفة خاصة عدم وضع الأوساط التي تحتوي على مواد ثنائية السكريد disaccharides ، مثل اللاكتوز ، في الموصدة في درجات حرارة أكثر ارتفاعاً.

(د) يجب أن يخزن الوسط المعقم في درجة حرارة الغرفة (٢٥°س تقريباً) ، للابقاء على عقامته. وبالإضافة إلى ذلك يجب وقاية المحلول من التعرض للضوء لأن هنالك صبغات متعددة حساسة للضوء.

٤ ــ ٢ تحضير ماء التخفيف

يستعمل ماء مُدَرًا buffered ومعقم خصيصاً لتحضير تخفيفات عينات للتلقيع في المستنبتات. ويحضر الماء من محلول أصلي stock مركّز من دارئة فسفاتية phosphate المعتنبتات. ويحضر الماء من محلول أصلي $7.0 \, \text{m}$ غراماً من فسفات ثنائي هيدروجين البوتاسيوم buffer (ويجب أن يكون الرقم الهيدروجيني pH للمحلول (KH2 PO4) في $7.0 \, \text{m}$ من الماء المقطر. ويجب أن يكون الرقم الهيدروجيني ويمكن زيادة الرقم $7.0 \, \text{m}$ المتحلول بيضافة قطرات من محلول هدروكسيد الصوديوم تركيزه مول واحد الملتر ($7.0 \, \text{m}$ مذاب في $7.0 \, \text{m}$ ميليتر من الماء المقطر). ثم أضف قدرا كافيا من الماء المقطر حتى يصبح الحجم لترا واحدا. وعند عدم استعمال المحلول المختزن ينبغي حفظه في زجاجة محكمة الإغلاق في درجة حرارة $7.0 \, \text{m}$ ، وذلك لتأخير النمو الجرثومي .

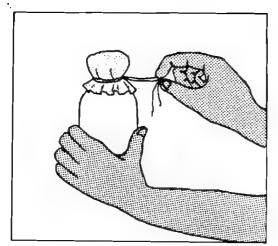
وعند استعمال ماء التخفيف ، أضف ٢٠٥٥ ميليلتر من المحلول المختزن إلى لتر واحد من الماء المقطر ، ووزعه على زجاجات للتعقيم في الموصدة . وقبل بداية التعقيم افتح قليلا سدادات الزجاجات . عقم لمدة ٢٠ دقيقة في درجة حرارة ٢٢١ ٥ س ، وبعد التعقيم أحكم إغلاق الزجاجات واحتفظ بماء التخفيف في مكان نظيف حتى تحتاج إليه .

ويمكن تحضير ماء بديل بالتخفيف بإضافة كلوريد المغنزيوم ، وثبت أنه يعطي معدل استخلاص أعلى قليلا. ويمكن أيضا استعمال محلول ببتون معقم تركيزه ارد ٪ في ماء مقطر (الرقم الهيدروجيني النهائي ١٦٨). وأخيرا فإن محلول الملح الفيزيولوجي المعقم (٩ غرام من كلوريد الصوديوم باللتر) يستعمل لأغراض التخفيف على نطاق واسع في المراكز الصحية.

٥ _ التطبيق على المياه غير الملوثة

٥ ــ ١ الطريقة

الطريقة التي تستعمل لفحص مياه غير ملوثة نسبيا ، كالمياه المعالجة في شبكات المياه ، مبينة فيما يلي :

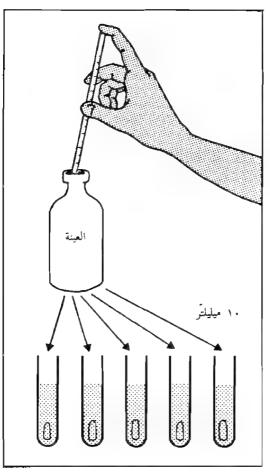


أ ــ انزع الورق الملفوف على
 زجاجة العينة.

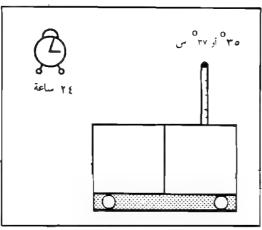


ب _ رج الزجاجة بقوة بينا السدادة في موضعها وذلك حتى تتوزع الجراثيم توزعا متساويا (وإذا كانت الزجاجة ممتلئة فانزع السدادة وأفرغ منها ٢٠ _ ٣٠ ميليلتر، وبعد ذلك ضع السدادة ورج الزجاجة إن ذلك يضمن المزج التام).

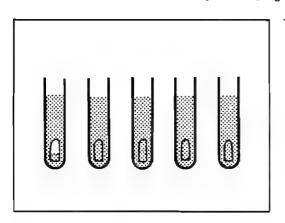
الملحق ٥ الملحق



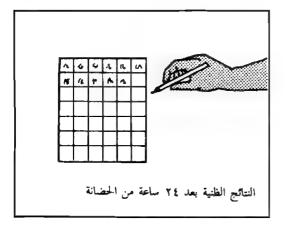
ج ـ باستعمال ممص معقم سعته ١٠ ميليلتر ، ضع ١٠ ميليلتر من العينة في كل أنبوبة من خمس أنابيب تحتوي على ١٠ ميليلتر من مرق الفحص الظني (مزدوج القوة). ومن المستحسن رج العينة بالتساوى في المستنب كله.



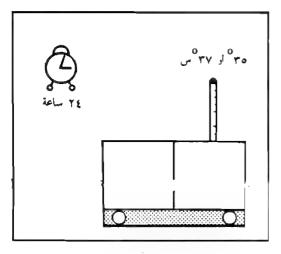
د _ احضن الانابیب فی الحاضنة فی درجة حرارة $^{\circ}$ 0 أو $^{\circ}$ 0 س لمدة ۲۲ ساعة.



هـ ـ عند انتهاء ٢٤ ساعة من الحضانة ، افحص كل انبوبة بحثا عن الغاز. فإذا كان هناك غاز فسوف يمكن رؤيته في أنبوبة دورهام ، أما إذا لم يوجد غاز فترج الأنبوبة بهدوء ، فإذا شوهد فوران من الفقاعات الصغيرة ، تعتبر الأنبوبة إيجابية.



و _ سجِل عدد الأنابيب الابجابية بعد ٢٤ ساعة في جدول.

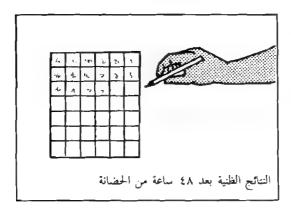


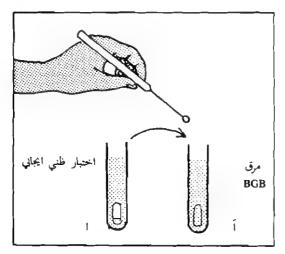
ز _ أعد حضانة الأنابيب السلبية لمدة ٢٤ ساعة أخرى. وبعد انتهاء هذه المدة افحص الأنابيب من جديد بحثا عن الغاز كما في الخطوة هد. ويعتبر الغاز المنتج في نهاية ٢٤ ساعة أو ٤٨ ساعة من الحضانة ناجما عن وجود قولونيات في العينة.

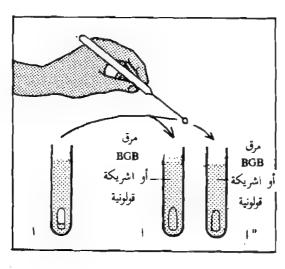
ح _ سجل عدد الانابيب الايجابية بعد ٤٨ ساعة على الجدول.

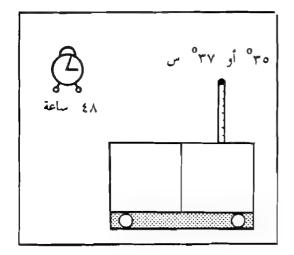
ط بي بجرى الفحص التأكيدي في نهاية كل من الحضائة لمدة ٢٤ ساعة ولمدة وباستعمال عروة انقل نقطة أو نقطتين من كل أنبوبة ذات نتيجة ايجابية ظنية إلى أنبوبة مقابلة معقمة تأكيدية مثلاً على مرق لاكتوز حجمها ١٠ ميليلتر وتحتوي مثلاً على مرق لاكتوز مثلاً على مرق لاكتوز BGB. وقبل كل عملية نقل لنبرد.

ربود القولونيات الغائطية وجود القولونيات الغائطية تزرع مزارع ثانوية في أنبوبتين المثل مرق تأكيدى (مثل مرق لاكتوز الصفراء الأخضر المتألق BGB) الأخضر المتألق BGB) الايجابية الظنية. وفي بعض المناطق يفضل استعمال المناطق يفضل استعمال المتأكد من وجود القولونيات الاشريكة القولونيات

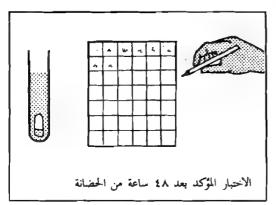




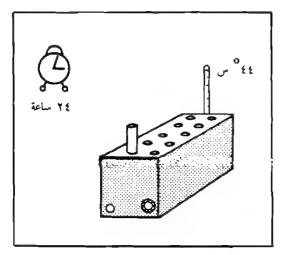




ك ـ لتأكيد وجرود القولونيات احضن في الحاضنة أنبوبة مزرعة ثانوية من كل أنبوبة إيجابية ظنية للدة ٤٨ ساعة في درجة حرارة ٣٥ أو ٣٧ س.

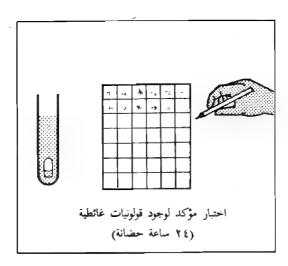


ل ـ افحص الأنابيب فى المنابة ٤٨ ساعة من الحضانة فإذا وجد غاز فإن ذلك يؤكد وجود القولونيات في العينة. سجل النتائج في الجدول.



م ـ لتأكيد وجود القولونيات الغائطية احضن في الحاضنة أنبوبة مزرعة ثانوية أخرى من كل أنبوبة إيجابية ظنية لمدة حرارة 21 ـ 0.00 س.

نداذا وجد غاز في الأنابيب بعد حضانة لمدة ٢٤ ساعة ، فإن ذلك يؤكد وجود قولونيات غائطية.



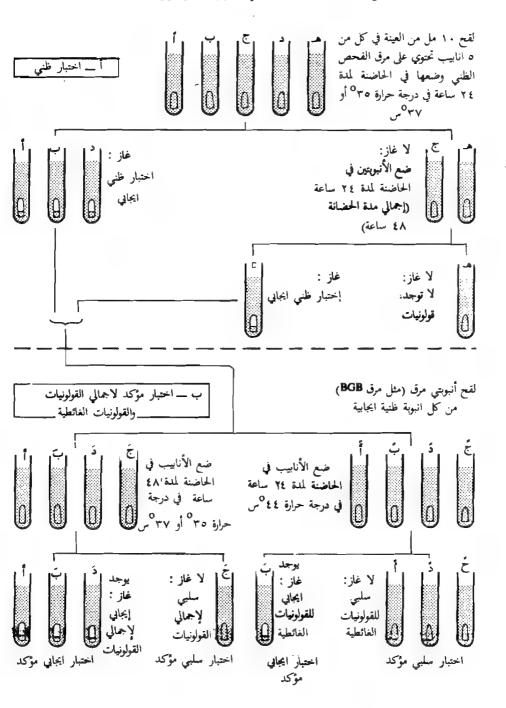
۵ - ۲ تعیین العدد الاکثر احتالا MPN

في حالة الماء المعالج ، حيث يلقح ٥ أجزاء من العينة حجم كل منها ١٠ ميليلتر ، يمكن معرفة العدد الاكثر احتمالا MPN من نتائج الاختبار بواسطة الجدول ١.

الجدول ١ ــ الأعداد الاكثر احتمالا MPN لتوافيق مختلفة من نتائج ايجابية وسلبية عند استعمال ٥ اجزاء من العينة كل منها ١٠ ميليلتر

العدد الأكثر احت _ا لا MPN	عدد الأنابيب ذات التفاعل الإيجابي من ٥ انابيب سعة كل منها ١٠ ميليلتر
٥	صفر
۲٫۲	1
۱ره	*
۲ر۹	٣
۱۹٫۰	٤
غير محلد	o

الشكل ٢ ــ مثال لتعيين إجمالي القولونيات والقولونيات الغائطية



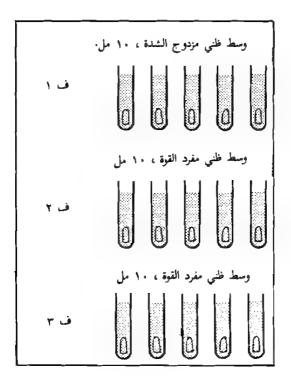
الملحق ٥ الملحق

وفي الشكل ٢ مثال لكيفية تفسير نتائج الاختبار. ويظهر من ذلك أن ثلاثة أنابيب إيجابية مؤكدة تم الحصول عليها بالنسبة لمجموعة إجمالي القولونيات. ومن الجدول يمكن أن نرى أن القيمة المقابلة للعدد الأكثر احتمالًا MPN هي ٢٠٥ اجمالي قولونيات في كل ١٠٠ ميليلتر من العينة. وفيما يختص بالقولونيات الغائطية ، لم يكن هناك سوى أنبوبة إيجابية واحدة مؤكدة فحسب. وبالتالي فإن قيمة العدد الأكثر احتمالا MPN لهذه المجموعة هي ٢٠٢ في كل ١٠٠ ميليلتر.

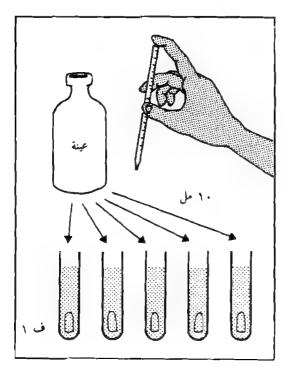
٦ _ التطبيق على المياه الملوثة (الطريقة الكاملة)

٦ _ ١ الطريقة

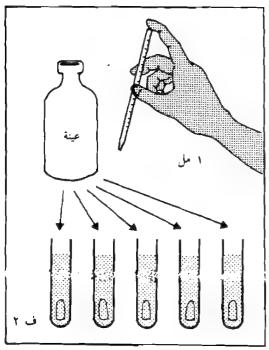
الطريقة التي تستعمل لفحص مياه يتوقع أن تكون ملوثة حتى ولو كان قد سبق معالجتها مبينة فيما يلي ، وهي في جوهرها مماثلة للطريقة الموصوفة في القسم ٥ ــ ١ ، باستثناء استعمال تخفيفات متعددة في هذه الطريقة.



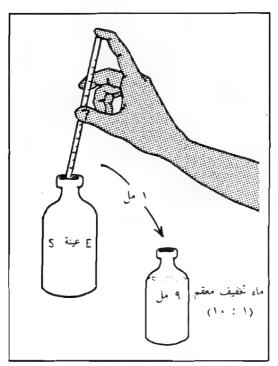
أ _ ربّ ثلاثة صفوف يتألف كل منها من خمس أنابيب في رف لأنابيب الاختبار. يحتوي كل من الأنابيب في الصف الأول (ف ١) على ١٠ مل من وسط ظني مزدوج القوة ، ينا تحتوي كل أنبوية في الصفين الثاني والثالث الصفين الثاني والثالث من وسط ظني مغود القوة.



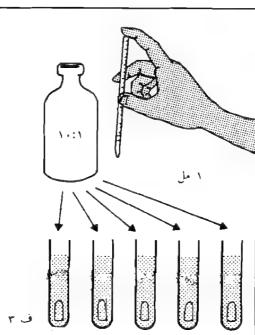
ب ــ ضع ١٠ مل من العينة في كل من الأنابيب الحمسة في الصف ف ١ باستعمال ماصة معقمة.



ج — ضع 1 مل من العينة في كل من الأنابيب الخمسة في الصف ف ٢ باستعمال ماصة معقمة.

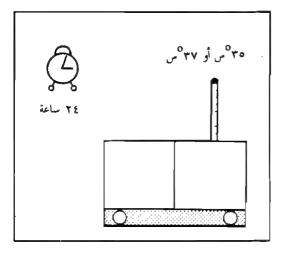


د ــ حضر محلول ١٠:١ من الماء العينة بإضافة ٩ مل من الماء المخفّف (استعمل ماصة معقمة سعة ١ مل). سد ثانية الزجاجة المحتوية على العينة انخففة ورجها بقوة.



هـ _ أضف ١ مل من السائل المخفف ١٠ : ١٠ بواسطة ماصة معقمة أخرى إلى كل من الأنابيب الحمس

في الصف ف ٣.



و _ بعد رج الأنابيب برفق لمزج الأرعة inoculum، ضع الرف ومعه الخمس عشرة أبوية في درجة حرارة ٣٥٠ س الحاضنة. وبعدها تابع الطريقة الخاصة بالماء غير الملوث ابتداءاً من ٥ _ ١ هـ بالصفحة ١٠٩٠.

۳ ــ ۲ تعيين العدد الأكثر احتالا MPN

يتم التوصل إلى العدد الأكثر احتمالاً بطريقة مماثلة للطريقة الموضحة في القسم ٥ ــ ٢ ، ولكن بالنظر للعدد الكبير من الأنابيب ، يتعين استخدام الجدول ٢ الأكثر تعقيداً.

ويبين المثال التالي كيفية الحصول على النتائج :

لنفرض أنه تم الحصول على النتائج التالية بعد تأكيد وجود إجمالي القولونيات:

- _ ٥ أنابيب إيجابية في الصف ف ١ (حجم العينة الملقحة ١٠ مل) ؛
 - ــ ٣ أنابيب إيجابية في الصف ف ٢ (حجم العينة الملقحة ١ مل) ؟
- ــ أنبوبة إيجابية واحدة في الصف ف ٣ (حجم العينة الملقحة ١ر. مل).

وهكذا يمكن أن يُرمز للنتائج بالارقام ٥ ــ ٣ ــ ١ ، وهي تمثل الاختبار المؤكد للقولونيات. ويشير الجدول ٢ بأن النتيجة المشفّرة ٥ ــ ٣ ــ ١ (٥ × ١٠ مل إيجابي ، ٣ × ١ مل إيجابي ، ١ × ١ مل إيجابي) تعطي قيمة العدد الاكثر احتالا وقدرها ١١٠ ، أي أن عينة الماء تحتوي على ما يقدر بـ ١١٠ قولونيات في كل ١٠٠ مل.

ثم لنأخذ مثالًا لماء مفرط التلوث. فقد تعطي الطريقة الموضحة أعلاه نتيجة مشفّرة قدرها 0-0-0. ونتيجة كهذه لا تعطي قيمة محددة للعدد الأكبر احتالا. فعند الاشتباه بتلوث شديد كهذا تلقح عادة أكثر من ثلاثة تخفيفات عشرية التركيز . ويجب عمل سلسلة التخفيفات العشرية benfold هذه بطريقة ما بحيث يحتمل حدوث نتيجة سلبية لأعلى تخفيف ملقح على الأقل. فإذا لقحّ في البداية 0×0.0 مل 0×1.0 . مل 0×1.0 . مل و 0×1.0 . مل و 0×1.0 مل و 0×1.0 . مل و 0×1.0 مل و 0×1.0 مل و 0×1.0 من الحصول على نتيجة مشفرة مؤكدة قدرها 0 - 0 - 0 - 0 - 0 عندها يتعين استخدام ثلاث فقط من هذه النتائج للحصول على قيمة العدد الأكثر احتالا من الجدول 0×0 وينبغي انتقاء هذه النتائج بأخذ أصغر حجم للعينة (في هذه الحالة 0×0 من الجدول 0×0 وينبغي انتقاء هذه النتائج بأخذ أصغر حجم للعينة (في هذه الحالة 0×0 من الجدول 0×0 من المخدور أعلاه تُختار النتيجة $0 - 0 \times 0$ من المحصول على المدد الأكثر احتالاً من المحدول عليها من الجدول 0×0 من العينة. وقيمة العدد الأكثر احتالاً التي يتم الحصول عليها من الجدول 0×0 من العينة. وقيمة العدد الأكثر احتالاً التي يتم الحصول عليها من الجدول 0×0 بخب أن تضرب في 0×0 للحصول على العدد الأكثر احتالاً المذه العينة بالذات (انظر أدناه) وتكون هذه النتيجة في هذه الحالة هي 0×0 لكل 0×0 مل.

وأحياناً قد يجد عامل المختبر صعوبة في تعيين عامل الضرب لاستخدامه في الحصول على العدد الأكثر احتالا MPN المناسب للعينة التي جرى فحصها. فالطريقة البسيطة لتعيين العدد الأكثر احتالاً هي تقسيم قيمته التي يتم الحصول عليها من الجدول ٢ على حجم العينة ممثّلا بالعدد الأوسط في الرمز المختار. فعلى سبيل المثال ، خذ راموزاً code قدره ٥ – ٢ – صفر ، يمثل فيه العدد ٢ حجم عينة قدرها ١.ر. مل (انظر الجدول ٣). فالعدد الأكثر احتالًا للراموز ٥ – ٢ – صفر من الجدول ٢ هو ٤٩. لهذا تكون قيمة العدد الأكثر احتالًا للعينة المفحوصة :

$$\frac{\xi q}{1 \cdot \zeta} = 1 \cdot \zeta \times \xi q = \frac{\xi q}{1 \cdot \zeta}$$

الشكل ٢ ـــ الأعداد الاكثر احتمالا MPN لنتائج توافيق مختلفة ايجابية وسلبية عند استخدام = مقادير كل منها ١ مل و ٥ مقادير كل منها ١ مل و ٥ مقادير كل منها ١ ر مل

	العدد الاكثر احتمالا	١	ب التي تعطى بيا من أصل		العدد الاكثر احتمالا	·	ب التی تعطی ابیا من اصل	
	احماد	ه کل منها ۱ مل	ه کل منها ۱ر. مل	ہ کل منہا ۱۰ مل	1, 7	ہ کل منہ ۱ مل	ه کل منها ار. مل	ه کل منها ۱۰ مل
	77	1	۲	٤	<۲	صفر	صفر	صفر
	**	صفر	Ÿ	٤	٣	1	صفر	صفر
	**	1	٣	٤	۲	صفر	1	صفر
	٣٤	صفر	٤	٤	٤	صفر	*	صفر
	**	صفر	صفر	٥	۲	صفر	صفر	١ ١
	41	* * * * * * * * * * * * * * * * * * *	صفر	٥	٤	1	صفر	١ ١
	58	٣	صقر	o	٤	صفر	1	١
	**	صفر	1	٥	7	1	1	١
	\$7	1	١	٥	7	صفر	۲	١
	7.7	۲	1	٥	٥	صفر	صفر	۲
	٤٩	صفر	٣	٥	٧	١	صفر	۲
	٧٠	١	٣	٥	٧	صفر	١	۲
	9 \$	۲	٣	٥	٩	١	1	٣
	٧٩	صفر	٣	٥	٩	صفر	*	۲
	1 • 9	١	٣	٥	14	صفر صفر	٣	۲
	131	۲	٣	۵	٨	صفر	صفر	٣
	140	٣	٣	٥	11	١	صفر	٣
	14.	صفر	٤	٥	11	صفر	1	۴
	177	1	٤	٥	1 1	١	1	٣
	177	۲	٤	٥	1 2	صفر	*	٣
	TVA	*	٤	٥	1 🗸	1	*	٣
	450	٤	٤	٥	1.	صفر	٣	٣
	71.	صفر	٥	٥	14	صفر	صفر	٤
	K\$X	1	٥	٥	17	١	صفر	ŧ
	054	۲	٥	٥	17	صفر	1	ŧ
	414	٣	٥	٥	Y 1	1	1	٤
	17.9		٥	٥	77	۲	1	٤
>	72	٥	٥	٥	77	صفر	۲	٤

الملحق = الملحق

ويبين الجدول ٣ أمثلة للعوامل التي تستخدم لضرب قيمة العدد الآكثر احتمالا المستخرج من الجدول ٢ للحصول على العدد الأكثر احتمالا الملائم للتخفيفات المختلفة.

الجدول ٣ ــ أمثلة لعوامل الضرب لتعيين العدد الأكثر احتمالًا للتخفيفات المختلفة للعينة

عامل الضرب للعدد الاكثر	لنتيجة المشفرة المختارة	أصل ا	۱ إيجابيا من	تعطي تفاعلا	لانابيب التي	عدد ا	المثال
احتمالا	9-	ه کل منها ۱ر. مل	٥ کل منها ١ر. مل	٥ کل منها ١.ر. مل	ه کل منها ۱ر. مل	٥ كل منها ١ مل	
١	، _ ۲ _ صفر	 صفر د	——— صفر	۲	•	3	١
١	1 - 1 - 9	صفر	1	٤	٥	٥	۲
١.	، ہے ۳ ہے صفر	صفر	صفر	صفر	٣	٥	٣
1	1-7-0	, 1	٣	٥	٥	٥	٤
١.	صفر ۱۰۰ سمفر	صفر	صفر	صفر	١	صفر	٥

٧ _ التطبيق على المياه الملوثة (الطريقة «المختصرة»)

إن إجراءات الطريقة المختصرة هي في الواقع مثيلة للطريقة المذكورة في القسم ٦ - ١، والفرق الوحيد هو أن ثلاثة أنابيب فقط من كل حجم عينة تلقّح بدلًا من خمسة أنابيب، مما يجعل من الضروري استخدام جملول مختلف (الجدول ٤) لنعيين العدد الأكثر احتمالاً.

٨ ـــ انتقاء الأنابيب للاختبار المؤكد

يجب أن يتضمن كل تحليل جرئومي الاختبار المؤكد المحتصد فإذا اقتصر الفحص على خمس فقط من حجم ١٠ ميليلتر ، يثعين إجراء الاختبار المؤكد الخاص بالقولونيات والقولونيات الغائطية على جميع الأنابيب التي يتكون فيها الغاز. ولكن إذا تضمن التلقيع خمسة أنابيب (أو ثلاثة (أ) لكل من أحجام العينات التي تزيد عن ثلاثة (مثلا ، التلقيع خمسة أدابيب (أو ثلاثة (أ) لكل من أحجام العينات التي تزيد عن ثلاثة (مثلا ، المؤكدة على جميع الأنابيب الإيجابية.

⁽أً) في الطريقة المختصرة.

الجدول ٤ ــ الأعداد الأكثر احتمالا لتوافيق مختلفة من النتائج الإيجابية والسلبية عند استعمال ثلاثة مقادير كل منها ١٠ مل ، وثلاثة مقادير كل منها ١٠. مل (الطريقة «المختصرة»)

عدد الأنابيب التي تعطي تفاعلًا إيجابيا من أصل					
العدد الاكثر احتمالًا	۳ کل منها ۱ر. مل	۳ کل منها ۱ مل	۳ کل منها ۱۰ مل		
۳>	صفر	صفر	صفر		
٣	١	صفر	صفر		
٣	صفر	١	صفر		
٤	صفر	صفر	١		
٧	١	صفر	١		
٧	صفر	١	١		
11	1	١	1		
11	صفر	۲	1		
٩	صفر	صفر	٣		
1 8	1	صفر	۲		

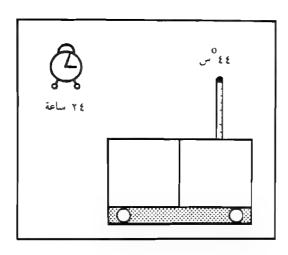
اذا كانت الانابيب الخمسة (الثلاثة) كلها ايجابية في تخفيفين متتاليين أو أكثر. عندها يتعين انتقاء مجموعة الأنابيب التي تمثل الاصغر بين أحجام العينة التي تكون فيها الانابيب جميعها إيجابية. ويجب إجراء الاختبار المؤكد على جميع هذه الأنابيب وجميع الأنابيب الايجابية المتطابقة مع الأحجام التالية الأدنى. وفيما يلي مثال يوضع هذه الطبقة: بعد وضع الأنابيب في الحاضنة لملة ٢٤ ساعة كانت النتائج ايجابية في حمسة أنابيب سعة كل منها ١٠ الأنابيب في الحاضنة لمنه كل منها ١٠ مل ، وحمسة أنابيب سعة كل منها ١٠ مل ، وحمسة أنابيب سعة كل منها ١٠ وأنبوبة واحدة سعة ١٠٠٠ مل. وهكذا يجب وأربعة أنابيب سعة كل منها ١٠٠ وأنبوبة واحدة سعة ١٠٠٠ مل. وهكذا يجب إجراء الاختبار المؤكد على الأنابيب التي لقحّت في البذاية بمقادير من العينة قدرها ١٠ مل و ١٠٠٠ مل و

الملحق ه الملحق الا

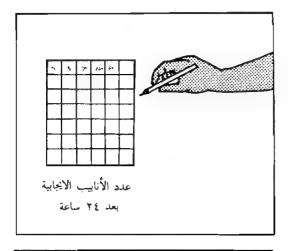
٩ ــ الطريقة المباشرة لفحص القولونيات الغائطية

في حالة فحص ماء غير مكلور من مرفق مياه مجتمعي صغير ، ويكون فيه الاهتهام منصباً على القولونيات الغائطية فحسب ، يمكن استخدام طريقة متعددة الأنابيب مباشرة لفحص القولونيات الغائطية. ويمكن أن تستخدم هذه الطريقة في البلدان النامية أو اثناء الاستقصاءات الميدانية إذا كان المكان والقوى العاملة وتسهيلات الحضانة محدودة. وتقوم هذه الطريقة على طريقة العدد الأكثر احتمالا العادية التي يستخدم فيها مرق لاكتوز كوسط للفحص الظني ، ولكن تتم حضانة الأنابيب في حمام مائي في درجة ٤٤ ± ٥٠.٥س بلون فحص مسبق لإجمالي القولونيات في درجة ٣٥٥س أو ٣٧٥س لمدة ٢٤ ساعة.

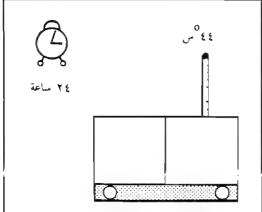
وهذه الطريقة مماثلة لتلك المذكورة فيما يتعلق بفحص الماء الملوث ، ولكن يستخدم فيها مرق لاكتوز أو مرق ماك كونكي كوسط ظني (انظر القسم ٦ ـــ ١). حضر ١٥ انبوبة من كل من العينة والوسط كما هو موضح في القسم ٦ ــ ١ أ ــ هـ.



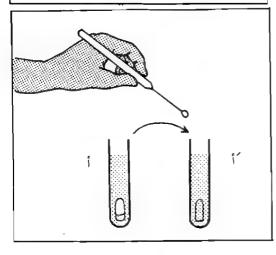
أ __ بعد رج الأنابيب برفق الخمس المحتويات ضع الحمس عشرة أنبوبة في درجة $^{\circ}$ $^{\circ}$ لله $^{\circ}$ ر. $^{\circ}$ س في الحاضنة لمدة $^{\circ}$ ساعة.



ب ــ افحص كل أنبوبة لاكتشاف وجود غاز فيها ثم سجل عدد الأنابيب الإيجابية بعد ٢٤ ساعة في الجدول المناسب.

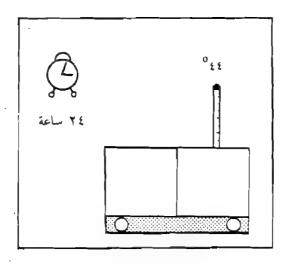


ج _ يجب أن توضع الأنابيب السلبية في الحاضنة ثانية لمدة ٢٤ ساعة اخرى ، وأن تفحص بعد ذلك بحثا عن وجود غاز فيها.



 $c - \tilde{r}$ كد من النتائج الظنية بعد 7 ساعة و 8 ساعة بنقل جزء من المرق بواسطة العروة إلى مرق تأكيدي ووضعه في الحاضنة في درجة $^{\circ}$ س لمدة 7 ساعة.

الملحق ٥ الملحق ١٢٣



هـ ـ يتأكـ ـ وجـ ود القولونيات الغائطية إذا تكون غاز في المرق التأكيدي بعد ٢٤ ساعة في درجة حرارة ٤٤ س. عين العدد الأكثر احتمالًا MPN من الجدول ٢٠.

١٠ _ استمارات التسجيل

التحليل الذي يُجرى لعينة معينة يعطى نتائج متعددة. وينبغي أن تكون الاستارة التي تعد لتسجيل هذه النتائج كاملة ، وليس بالضرورة معقدة . وينبغي أن يتضمن النجوذج معطيات عن الاعتيان sampling تساعد أيضاً في التعرف على العينات ، ومعطيات مسجلة على استارة إرسال العينة ، وأخرى عن التحليل الجرثومي نفسه . ويبين الشكل ٣ استارة شاملة مقترحة وحال إتمام التحليل ، ينبغي للمختبر الذي يقوم بالفحص أن يسجل النتائج التي يتم الحصول عليها في استارة قياسية (بروتوكول) ؛ على أن يتمشى هذا مع التوصيات المقترحة في الفصل الثاني. ويمكن أن يكون هذا البروتوكول تقريراً بسيطاً جداً تسجل فيه المعلومات الخاصة بالتعرف على العينة بالإضافة إلى نتيجة التحليل والتصنيف الملائم للماء. ويبين الشكل ٤ نجوذجا لمثل هذا البروتوكول .

الممدة
الإنات
\$
بماليل
<u>6</u>
ا ا
ا نام انگ
الله الله
1
الشكل

101),),		عدد الأنايب الايجابية عدد الاحتيارات الايجابية المدد الاحتيار التخيل الموكد استهلا اللاحتيار التوكد استهلا الاحتيار التوكد استهلا اللاحتيار التوكد استهلا الله الله الله الله الله الله الله
-----	----------	--	--

الشكل ٤ ـــ بروتوكول مقترح لتسجيل نتائج الفحص الجرثومي

المياه	تحليل	برنامج مراقبة جودة المياه
مي	تحليل الجوثو	[السلطة]
رقم العينة :		المجتمع : الموقع الذي جمعت منه العينة :
		المكان : المصدر : المرسل :
الوقت : الوقت :		، مرسل . تاريخ الاعتيان : / / تاريخ التحليل : / /
	میلیغرام/ لتر	الكلور الحر المتبقي
		النصائج
مل	/	اجمالي القولونيات
مل	/	القولونيات الغائطية
		المياه من الناحية الجرثومية
نختبر	فني ال	جيدة غير مقبولة
	 (توقی مدد	

الملحق ٦

طريقة الترشيح الغشائي 1 ــ المبدأ الأساسي

بعكس طريقة الأنابيب المتعددة ، تعطى طريقة الترشيح الغشائي (MF) عداً مباشراً لإجمائي القولونيات وللقولونيات الغائطية الموجودة في عينة معينة من الماء. وتقوم هذه الطريقة على ترشيح حجم معروف من الماء خلال مرشح غشائي يتكون من مركب سليولوزى ذي مسام منتظمة قطر كل منها ٥٤٠. مكرومتر ؛ تحتجز الجراثيم على سطح المرشح الغشائي. وعندما يوضع الغشاء الذي يحتوي على الجراثيم في مستنبت تفريقي انتقائي في حاوية معقمة تحفظ في حاضنة درجة حرارتها مناسبة ، تنشأ مستعمرات مميزة من القولونيات والقولونيات الغائطية يمكن عدها مباشرة. وقد سبق وصف مزايا هذه الطريقة في الفصل الخامس (الصفحة ٣١).

٢ ــ حجم عينة الماء المعدّة للترشيح

حيث أن مساحة الترشيح صغيرة نسبياً ، فهي تعزز نمو عدد محدود من المستعمرات فحسب, والعدد الأمثل هو بين ٢٠ و ٨٠ مستعمرة ، يصل بحد أقصى قدره ٢٠٠ مستعمرة . وفي حالة تخطي هذا الرقم ، قد تنشأ مستعمرات غير نمطية أو متراكبة superimposed صغيرة جداً ، أو قد يحدث تثبيط inhibition للنمو بسبب التكاثر الجرثومي المفرط. ويعتمد اختيار حجم العينة التي يراد ترشيحها على نوع الماء.

حجم العينة التي يراد ترشيحها (مل)

1 .. _ 0.

0 . _ 1 .

1 . - 1

أنسواع الميماه

مياه معالجة جيدة النوعية مياه شرب غير معالجة

مياه سطحية

الملحق ٦ الملحق ٦

وإذا لم يكن أصل العينة معروفاً ، وكان محتواها المحتمل من الجراثيم غير محدد المقدار ، يجب ترشيح أحجام من الماء تختلف بمقدار عامل عشري factor of ten للتوصل إلى نطاق ملائم للتحليل. وإذا كان حجم الماء المراد ترشيحه أقل من ١٠ مل ، يجب وضع ٢٠ مل على الأقل من ١٠ مل ، تخفيف معقم في القمع قبل الترشيح.

٣ _ التجهيزات

بالإضافة إلى التجهيزات والأواني الزجاجية الأساسية المستخدمة في طريقة الأنابيب المتعددة MT (انظر الملحق ، القسم ٣) ، من الضروري توفر المواد التالية لإجراء طريقة الترشيح المغشائي MF :

- (أ) شفاط مائي water aspirator ، أو مفرغ هواء vacuum pump كهربائي ، أو أية طريقة ملائمة لإحداث فراغ جزئي يساوي نصف الضغط الجوي على الأقل.
- (ب) قارورة إيرهاير (ذات مقبض جانبي) سعة لتر واحد وأنبوبة مطاطية متصلة بها ذات ثخانة كافية لمنع انطواء الأنبوبة عند احداث الفراغ.
- (ج) دعامة للمرشع مكونة من قاعدة أو دعامة مسامية porous يوضع عليها المرشع ويمكن تثبيتها بقارورة إيرهماير بواسطة سدادة مطاطية ، بالاضافة إلى حاوية علوية يمكن تثبيتها بالدعامة المسامية. ويجب لف قطعتي دعامة المرشع بالورق على حدة وتعقيمها في الحاضنة لمدة ٥١٠ دقيقة على الأقل في درجة حرارة ٥١٠١ س.
- (د) أطباق بتري Petri زجاجية أو بلاستيكية بمقياس ٢٠ × ١٥ ميليمتر (ويمكن أيضا استعمال علب مرهم من الحجم نفسه).
- (ه) مواشح غشائية ، قطرها ٤٧ ــ ٥٠ ميليمتر ، وقطر مسامها ٢٥٠. مكرومتر. وأكثر المراشح الغشائية ملاءَمة المغلفة منها على انفراد والمعقمة سلفا. ويمكن أيضاً استعمال مراشح غشائية غير معقمة ولكن يجب لفها في رزم صغيرة وباعداد ملائمة (حسب عدد عينات الماء المراد فحصها) ؛ وعندها تعقم في الحاضنة وتجفف بالسحب السريع للبخار.
- (و) رفائد ماصة غُليّة nutrient pads تتكون من أقراص من ورق الترشيح سمكها نحو ١
 ميليمتر ، وقطرها مطابق لقطر المراشع الغشائية.
 - (ز) ملقهط.

(ح) عدسة مكبرة ، قدرتها على التكبير ٤ أو ٥ أضعاف ، لفحص وعد المستعمرات على المراشح الغشائية.

٤ ــ المستنبتات وماء التخفيف

يمكن استخدام أوساط متعددة لفحص الجراثيم القولونية بطريقة الترشيح الغشاني. منها غراء لاكتوز تورغيتول ، ولاكتوز TTC ، وغراء تيرغيتول ، ومرق لاكتوز سلفات اللوريل ، وغراء تيرغيتول ، ومرق $^{\circ}$ س أو $^{\circ}$ بالنوع Endo-type فحسب في عد القولونيات في درجة $^{\circ}$ س أو $^{\circ}$ س أو $^{\circ}$ س ومرق MFC في درجة $^{\circ}$ س أو $^{\circ}$ س أو أختار اللاكتوز أو من النوع القولونيات الغائطية ، يختلف التفاعل الميز باختلاف المستنبت. ويعتمد اللمعان المعدني المميز للمستعمرات في الأوساط التي من النوع Endo-type على تكون الألدهيد.

ورغم أنه بالإمكان تحضير الأوساط من المقومات ingredients الأساسية ، فقد يكون ذلك غير عملي بالنسبة لمختبر صغير. ولذا يوصى باستخدام أوساط مجففة لهذا الغرض. ويمكن تحضير الأوساط على شكل مرق واستعمالها مع رفائد ماصة غذية nutrient ، أو كصفائح غراء جامدة. ويمكن تجميد الأمراق باضافة ٢ر١ ـــ ٥ر١٪ من الغراء قبل الغلي.

فعلى سبيل المثال تُبين فيما يلي الإجراءات الخاصة بتحضير كميات صغيرة من الأوساط المتعلقة بمرق M-Endo MF ومرق MFC:

(أ) مسرق M-Endo MF,

(١) أذب ٢/٢ غراماً من مستنبت مجفف في ٥٠ مل من الماء المقطر وأضف ١ مل من الكحول الإتيلي ٩٥٪.

(٢) عقم بالتسخين برفق إلى مجرد نقطة الغليان.

ويمكن تخزين الوسط لغاية ؛ أيام في الثلاجة ؛ ويكفي نحو ٥٠ مل من الوسط لاجراء ٢٥ اختبارًا تقريباً.

(ب) مرق MFC.

(١) أذب ٩ر١ غراماً من الوسط المجفف في ٥٠ مل من ماء مقطر يحتوي على ١ر١٪

من حمض الروزوليك في ٢ر. مول/ لتر من محلول هدروكسيد الصوديوم.

- (٢) سخن الوسط إلى نقطة الغليان.
- ْ (٣) أبعده عن الحرارة بسرعة وبرّده إلى ما دون ٤٥°س.

ويجب عدم تعقيم الوسط المحضر بواسطة الحاضنة. هذا ويمكن تخزينه لغاية ٤ أيام في الثلاجة.

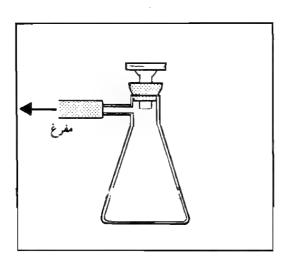
ويتعين تحضير ماء التخفيف كما هو موضح في القسم ٤ ـــ ٢ من الملحق ٥.

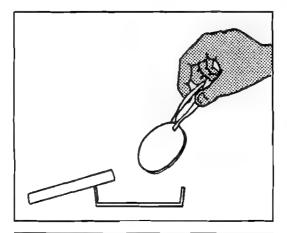
٥ _ الطريقة

توضح هنا الطرائق العامة ، ولكن توجد هناك أنواع مختلفة من وحدات الترشيح والأجهزة الاخرى.

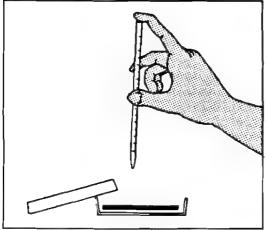
٥ ـ ١ تعيين إجمالي القولونيات

أ — أوصل قارورة إيرانماير جانبية المقبض side-arm إلى مصدر الفراغ (المقفول) وضع الدعامة المسامية porous في مكانها. وفي حالة استخدام مضخة كهربائية ، يستحسن وضع قارورة ثانية بين قارورة الثانية مقام محبس الفراغ ، وتقوم للماء وهكذا تحمي المضخة الكهربائية.

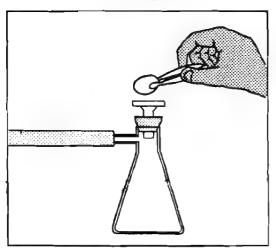




ب ــ افتح طبق بتري وضع فيه رفادة.

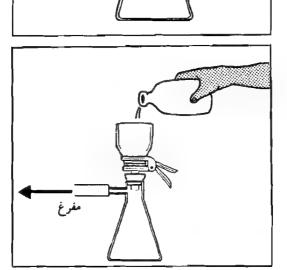


ج _ أضف ٢ مل من وسط انتقائي مرقي بواسطة ماصة معقمة لإشباع الرفادة.

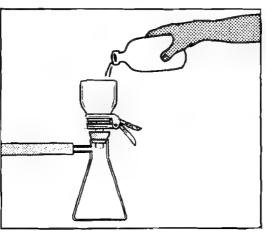


د _ ركب وحدة الترشيح بوضع مرشح غشائي معقم فوق الداعمة المسامية، مستخدماً ملقطاً معقماً بالنار.

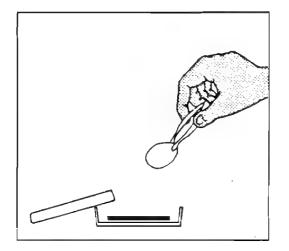
هـ ـ ضع الحاوية العلوية في مكانها وثبتها بواسطة المشابك الحاصة (يتوقف نوع المشبك المستخدم على نوع الأجهزة).



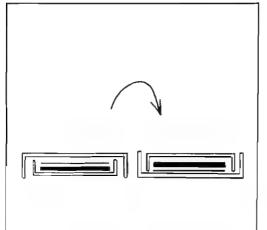
و ـ صب كمبة العينة التي تم اختيارها على أنها مثالية وفقاً لنوع الماء ، في الحاوية العلوية. وإذا كان حجم عينة الاختبار أقل من ١٠ مل = يضاف ٢٠ مل على الأقل من ماء التخفيف المعقم إلى الحاوية العلوية قبل المعقم إلى الحاوية العلوية قبل هذا الملحق. شمّل مفرغة الملحق. شمّل مفرغة الملوء.



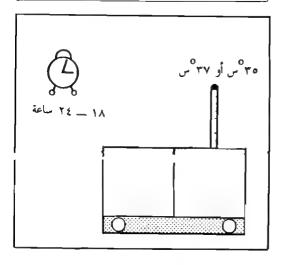
ز _ بعد إمرار العينة خلال المرشع ، أفصل مفرغ الهواء واشطف الحاوية بواسطة التخفيف ماء التخفيف المعقم. كرر الشطف بعد أن يكون جميع ماء الشطف الأول قد مر خلال المرشع.



ح ـ فك وحدة الترشيح باستعمال الملقط، وضع المرشح الغشائي في طبق بتري على الرفادة على أن يكون الجانب الشبكي إلى أعلى وتأكد من عدم احتجاز فقاقيع هوائية بين الرافدة والمرشح.



ط ــ اقلب طبق بتري تمهيداً لوضعه في الحاضنة.



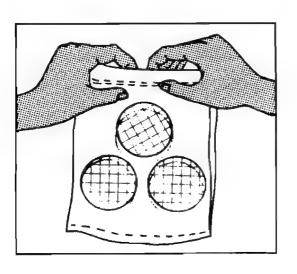
ي _ ضع طبق بتري في الحاضنة في درجة ٣٥ أس أو ٣٧ سلمة ١٨ _ ٢٤ _ ٢٤ ساعة في نسبة رطوبة ١٠٠٪ لضمان ذلك ضع قطعة قطنية مبتلة في الحاضنة). وفي حالة استعمال حاويات مرهم أو أطباق بلاستك ذات اغطية محكمة ، لا. حاجة حينئذ للترطيب.

الملحق ٦

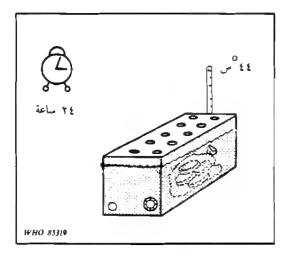
يكون لون مستعمرات الجرائيم القولونية متوسط الحمرة أو داكن الحمرة ، ولها لمعان سطحي ذهبي ضارب للخضرة أو معدني. وقد يغطي هذا اللمعان المستعمرة برمتها ، أو يظهر فقط في وسط المستعمرة. ويجب عدم عد المستعمرات التي من أنواع أخرى. ويمكن عد المستعمرات بالاستعانة بعدسة. وعندها يمكن التوصل إلى عدد إجمالي القولونيات في كل المستعمرات كما يلى :

٢ ـــ ٢ تعيين عدد القولونيات الغائطية

الطريقة المتبعة في تعيين عدد القولونيات الغائطية مماثلة للطريقة المتبعة في تعيين عدد إجمالي القولونيات. رشح العينة كما هو موضح ، وضع المرشح الغشائي على الرافدة المشبعة ، على سبيل المثال ، بوسط MFC.



أ _ ضع الأطباق في حاضنة في درجة ٤٤ ± ٥٠.٥ لمدة ٢٤ ساعة في درجة رطوبة يمكن وضع أطباق بتري يمكن وضع أطباق بتري أكياس بلاستك صامدة للماء تمهيداً لوضعها في الحاضنة.



ب _ غطّس الأكياس في حمام مائي يُحتفظ به في درجة ££ ± ٥٠.٥ سلدة ٢٤ الأكياس تحت سطح الماء طوال فترة الحضانة. ويمكن إبقاؤها مغمورة بالماء بواسطة ثقل مناسب، مثل، رف معدني.

يكون لون مستعمرات جراثيم القولونيات الغائطية أزرق ، في حين أن مستعمرات القولونيات غير الغائطية ذات لون رمادي أو أصفر شاحب cream. ويمكن عد المستعمرات بالاستعانة بعدسة مكبرة ، وعندها بمكن التوصل لعدد القولونيات الغائطية كما يلي :

الملحــق ٧ تعيين كمية الكلور الحر المتبقى

يمكن استخدام نوعين من الإجراءات في تعيين كمية الكلور الحر المتبقى ؛ يستند أحدهما إلى جهاز تجاري للمقارنة البصرية ويتضمن النوع الآخر تفتيشاً ومقارنة بالرؤية للون الذي يظهر في أنابيب الاختبار. وهناك كاشفان مختلفان متاحان للاستعمال هما: ن ، نشائي إيتيل بارافينيل ديامين (DPD) وارثوتوليدين (OT) ؛ ومن عيوب الكاشف الأخير أنه يسبب السرطان ، ويجب أن يتداول باقصى الحذر ، إذا كان لا بد من استعمال.

وتذكر هنا أيضاً تفاصيل موجزة عن طريقة تقوم على استخدام النشا ويوديد البوتاسيوم. ولكن هذه الطريقة لا تعين الكلور الحر المتبقي ولذلك قد تكون نتائجها إيجابية زائفة. ورغم هذا العجز فقد أضيفت بسبب استخدامها على نطاق واسع في بلدان عديدة.

١ _ الطريقة التجارية للمقارنة البصرية

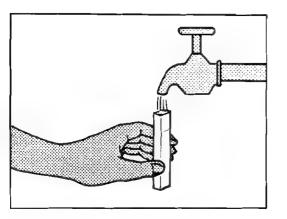
١ ــ ١ التجهيزات

التجهيزات المقارنة التجارية هي من نوعين أساسيين : (١) النوع القرصي الذي يحتوي على عجلة ذات زجاجات ملونة صغيرة ؛ و (٢) نوع الشريحة الذي يحتوي على سوائل عيارية في أمبؤلات زجاجية. ولكن يتكون كلاهما من المكونات نفسها وهي: صندوق, ذو عدسة مجهر عينية eye-piece في الواجهة ووعاءان زجاجيان موقعهما ضمن حقل الرؤية لعدسة المجهر.

يوضع إناء يحتوي على عينة الماء بدون كواشف في صف الزجاجات الملونة أو أنابيب السائل المعياري النوارة. وتوضع عينة الماء التي تحتوي على الكاشف في إناء آخر. ففي حالة وجود كلور حر يظهر لون معين في الإناء. وتقدر نسبة تركيز الكلور بمقارنة اللونين في الإناءين كما يظهران خلال عدسة المجهر. ويطابق كل لون للأقراص أو الأمبولات كمية معينة من الكلور في الماء ؛ وهناك حاجة إلى أقراص أو أمبولات مدرجة مختلفة لكل من الكواشف المعينة.

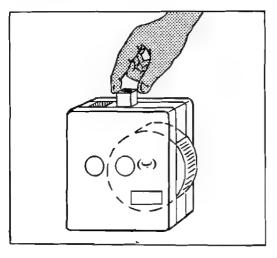
١ ــ ٢ الكواشف

بما أنه يقصد استخدام معظم أجهزة المقارنة مع كواشف الصانع ، يجب الاهتمام بحفظ مخزون كاف منها. وهذا هو أحد عيوبها لأنه يتضمن الاعتماد على المورد المحلي ، وقد تنشأ أحياناً مشاكل تتعلق بالاستيراد. ومن ناحية أخرى ، من مزايا هذه الطريقة أنه لا حاجة لتحضير المحاليل العيارية ثما يجعلها سهلة الاجراء.

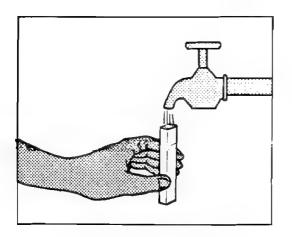


١ ــ ٣ تعيين الكلور الحر أ ــ اشطف وعاء جهاز

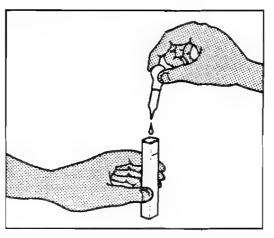
المقارنة مرتين أو ثلاثة'، ثم عبثه بعينة الماء حتى العلامة المحددة على الاناء.



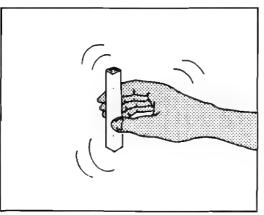
ب _ ضع الإناء في حاملة الإناء الموجودة في الجهاز والموضوعة في صف المعايير الملونة (ب).



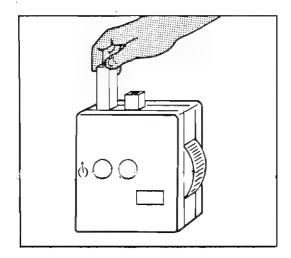
ج ـــ اشطف الوعاء الثاني وعبثه بنفس الماء.



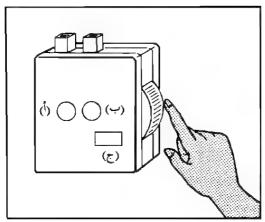
د ــ ضع كاشفاً في الإناء الثاني وفقاً لتعليمات الصانع.



هـ ـ رج الإناء (لمدة لا تزيد عن ٣ ـ ٥ ثوانٍ) لتمزج الكاشف.



و ـــ ضع الإناء في جهاز المقارنة (أ).



ز — بينها أنت ممسك بجهاز المقارنة مواجهاً ضوءاً طبيعياً ، أدر القرص حتى يصبح لون المحلول المعياري (ب) هو نفس اللون الذي يظهره ألى أن وفوراً (أي ، في أقل من ٢٠ ثانية) اقرأ عند (ج) قيمة الكلور الحر بالميليغرامات لكل لتر ؟ ومن المفيد أيضاً تبريد العينة الى غو درجة ٢٠ س (انظر المفصل ٢ ، الصفحة المسلمة).

٢ ــ طريقة أنبوبة الاختبـار

طريقة أنبوبة الاختبار المعيارية تتضمن استعمال أنابيب نيسلر Nessler. ولكن في حالة الابهتعمال الميداني ، يمكن استخدام أنابيب الاختبار العادية. وتقوم الطريقة على مقارنة

الملحق ٧ الملحق ٧

بصرية بين اللون الذي يظهر في أنبوبة أضيف إليها الكاشف وألوان المحاليل المعيارية المحضّرة سلفا والموجودة داخل أنابيب اختبار مختومة.

وحيث أن معظم مياه الشرب مكلورة بحيث تعطي تركيزاً نهائياً للكور المتبقي يقل عن 1 ميليغرام/ لتر ، فإن معايير الألوان الدائمة محضّرة في النطاق .ر. ... 1 ميليغرام/ لتر فحسب. وكما هي الحال في طريقة المقارنة التجارية ، تساعد سرعة تعيين الكمية (أقل من 7 ثانية) في منع الكاشف من التأثير على أي كمية موجودة من الكلور المتحد وهكذا تُقلّص خطر الحصول على قيم مرتفعة زائفة للكلور الحر. كما أن تبريد العينة إلى نحو 1 س تقلل إلى خوم من الخطأ الناهيء عن أي كلور متحد موجود (انظر الفصل 1 ، بالصفحة أقصى حد من الخطأ الناهيء عن أي كلور متحد موجود (انظر الفصل 1 ، بالصفحة 1).

ويتطلب تطبيق طريقة أنبوبة الاحتبار تحضير المعايير والكواشف اللونية في مختبر محلي أو إقليمي. وقد تم وصف الأجهزة والكواشف والإجراءات الضرورية في المنشورات المناسبة بشأن الطرائق التحليلية (انظر المراجع).

٣ ــ طريقة النشا ويوديد البوتاسيوم

٣ _ ١ الأجهزة

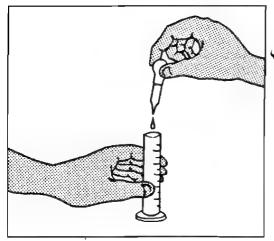
تتطلب هذه الطريقة الأداتين التاليتين:

ــ اسطوانة قياس سعة ١٠٠ مل ؟

_ ماصة قطارة dropper pipette.

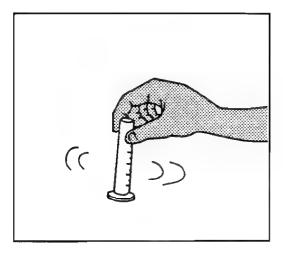
٣ ـ ٢ الكاشف

أذب غرامين من النشا القابل للذوبان في ١٠٠ مل من الماء المقطر. واغل المحلول ودعه يبرد إلى مستوى حرارة الغرفة. أضف ٨ غرامات من يوديد البوتاسيوم وحرّك المزيج حتى يلوب كلياً ، واخزن المحلول في قارورة زجاجية بنّية ، مما يُبقي المحلول ثابتاً لمدة ٢ ــ ٣ أسابيع.



٣ ــ ٣ تعيين كمية الكلور المتبقى

أ _ أضف ٥ _ ٦ قطرات من محلول النشا واليوديد إلى ١٠٠ ميليلتر من عينة الماء في اسطوانة قياس.



ب ـــ امزج مزجاً تاما.

يمكن التوصل إلى معرفة محتوى عينة الماء من الكلور المتبقي من اللون الذي ينتج :

الكلور المتبقي (ميليغرام/ لتر) .ر. ۱ر. — ۳ر. ۲ر.

اللـون لا لون أزرق فاتح أزرق داكن

المسراجع

- AMERICAN PUBLIC HEALTH Association Standard methods for the examination of water and waste-water, 15th ed., Washington, DC, APHA, 1980.
- AMERICAN WATER WORKS ASSOCIATION Simplified procedures for water examination, Denver, AWWA, 1975.
- Guidelines for drinking-water quality. Volume 1, Recommendations, Geneva, World Health Organization, 1983.
- Guidelines for drinking-water quality. Volume 2, Health criteria and other supporting information, Geneva, World Health Organization, 1984.
- HUTTON, L. G. Field testing of water in developing countries, Medmenham, Water Research Centre, 1983.
- International Reference Centre for Community Water Supply and Sanitation Small community water supplies-technology of small water supply systems in developing countries, Rijswijk, 1981.
- Manual of basic techniques for a health laboratory, Geneva, World Health Organization, 1980.
- RAJAGOPALAN, S. & SHIFFMAN, M. A. Guide to simple sanitary measures for the control of enteric diseases, Geneva, World Health Organization, 1974.
- Surveillance of drinking-water quality, Geneva, World Health Organization, 1976 (Monograph Series, No. 63).
- Suess, M. J., ed. Examination of water for pollution control-a reference handbook, Oxford, Pergamon Press, 1982.
- WAGNER, E. G. & LANOIX, J. N. Water supply for rural areas and small communities, Geneva, World Health Organization, 1959 (Monograph Series, No. 42).





وضعت دلائل جودة مياه الشرب لكي تستعملها البلدان أساساً لمعايير إذا نفذت بشكل مناسب فإنها تضمن سلامة إمدادات مياه الشرب. وهذا المجلد يتناول بالتحديد إمدادات مياه الشرب في المجتمعات الصغيرة ، ولاسيما في المناطق الريفية ، مع تركيز الاهتمام على النوعية الجراثيمية للمياه. وهو يحوي معلومات عن تحرّي نظم التزويد بالمياه والتدابير الإصلاحية والوقائية اللازمة لصيانة جودة المياه ، كما يعرض في خطوات متتابعة طائق جمع عينات الماء ، والتجليل الجراثيمي وتعيين كمية الكلور المتبقي.

يمكن الحصول على أسعار خاصة فيما يتعلق بطلبات الشراء الواردة من دول الاقليم ، ومن البلدان النامية ، وعند شراء كميات كبيرة . وتقدم الطلبات الخاصة بذلك إلى المكتب الاقليمي لشرق البحر المتوسط: